

07

PCT/JP2004/003418

日本国特許庁
JAPAN PATENT OFFICE

15.3.2004

別紙添付の書類に記載されている事項は下記の出願書類に記載されている事項と同一であることを証明する。

This is to certify that the annexed is a true copy of the following application as filed with this Office.

出願年月日
Date of Application: 2003年 3月17日

出願番号
Application Number: 特願2003-072773
[ST. 10/C]: [JP2003-072773]

出願人
Applicant(s): タイホー工業株式会社

REC'D 29 APR 2004

WIPO

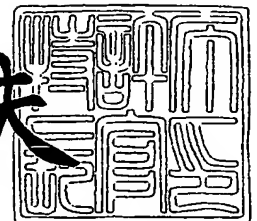
PCT

PRIORITY DOCUMENT
SUBMITTED OR TRANSMITTED IN
COMPLIANCE WITH
RULE 17.1(a) OR (b)

2004年 4月14日

特許庁長官
Commissioner,
Japan Patent Office

今井康夫



出証番号 出証特2004-3031218

【書類名】 特許願

【整理番号】 T1P082

【あて先】 特許庁長官殿

【国際特許分類】 C09K 11/00
G09F 13/20
F21K 2/00

【発明者】

【住所又は居所】 東京都文京区本郷 2 - 3 5 - 1 6 コータス弓町 4 0
2 号

【氏名】 仲矢 忠雄

【発明者】

【住所又は居所】 京都府八幡市八幡神原 2 4

【氏名】 松本 良二

【発明者】

【住所又は居所】 神奈川県横浜市瀬谷区北新 6 - 1 2

【氏名】 飛田 道昭

【発明者】

【住所又は居所】 神奈川県海老名市国分北 1 - 3 3 - 1 5 レオパレス B
P 2 4 6 A 館 1 0 2 号

【氏名】 犀川 知行

【発明者】

【住所又は居所】 神奈川県横浜市泉区和泉町 5 2 9 1 フォンテーヌ A N
N 1 - 1 0 3

【氏名】 江藤 直伸

【特許出願人】

【識別番号】 000108546

【氏名又は名称】 タイホー工業株式会社

【代理人】

【識別番号】 100087594

【弁理士】

【氏名又は名称】 福村 直樹

【手数料の表示】

【予納台帳番号】 012069

【納付金額】 21,000円

【提出物件の目録】

【物件名】 明細書 1

【物件名】 図面 1

【物件名】 要約書 1

【包括委任状番号】 9722306

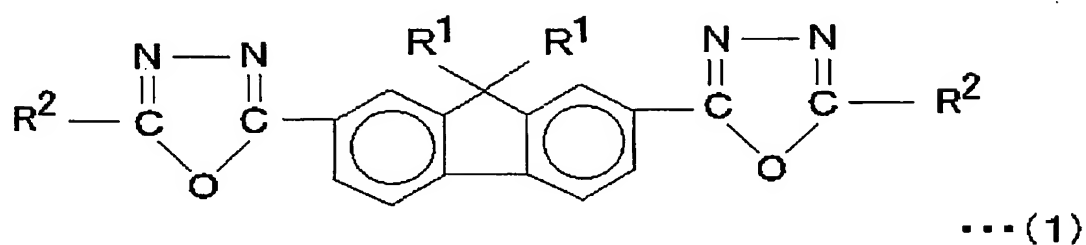
【ブルーフの要否】 要

【書類名】 明細書

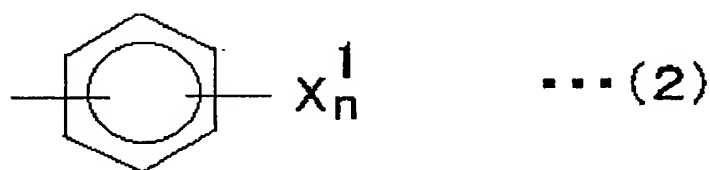
【発明の名称】 青色発光化合物、その製造方法およびそれを利用した発光素子

【特許請求の範囲】

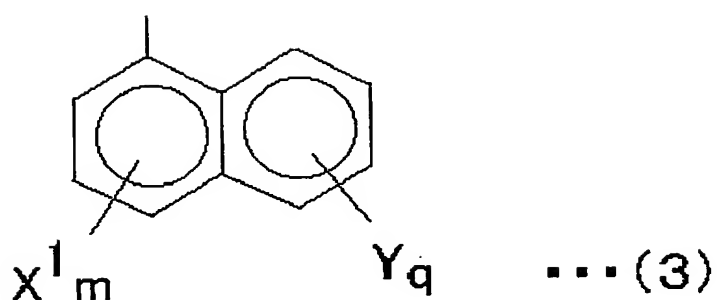
【請求項 1】 以下の一般式 (1) で表される構造を有することを特徴とする青色発光化合物。



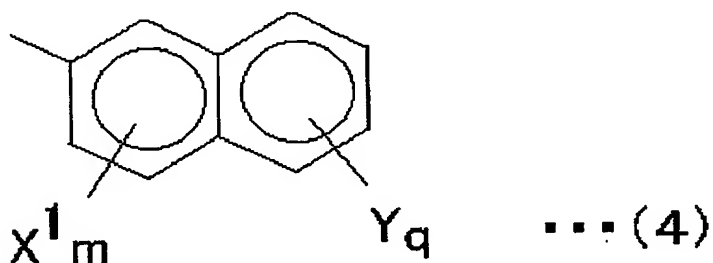
(ただし、式中、 R^1 は、炭素数 1～15 のアルキル基または以下の一般式 (2) ～ (5) で表されるアリール基を示し、 R^2 は、以下の一般式 (2) ～ (5) で表されるアリール基を示す。また、二つの R^1 は、互いに同一であっても相違していてもよく、二つの R^2 は、互いに同一であっても相違していてもよい。)



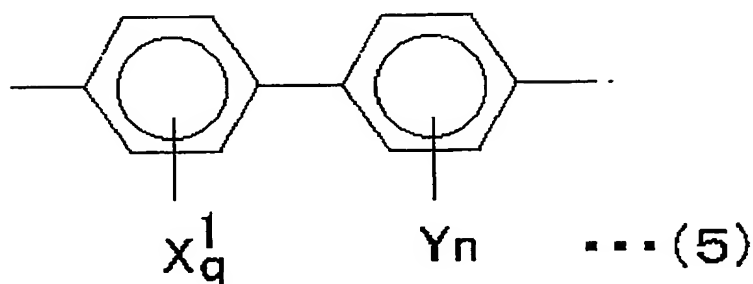
(ただし、式中、 X^1 は、炭素数 1～10 のアルキル基、炭素数 1～10 のフッ素原子含有アルキル基または水素原子を示し、 n は、1～5 の整数を示す。)



(ただし、式中、 X^1 は前記と同様の意味を示し、 Y は、炭素数1～10のアルキル基、炭素数1～10のフッ素原子含有アルキル基または水素原子を示す。 m は、1～3の整数を示し、 q は、1～4の整数を示す。また、 X^1 および Y は、互いに同一であっても相違していてもよい。)



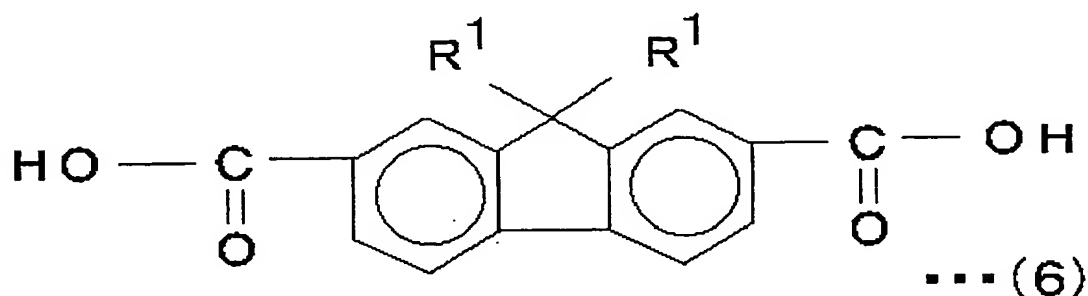
(ただし、式中、 X^1 、 Y 、 m および q は、前記と同様の意味を示す。また、 X^1 および Y は、互いに同一であっても相違していてもよい。)



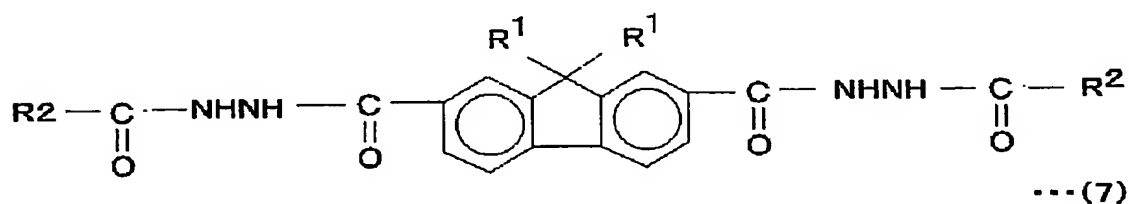
(ただし、式中、 X^1 、 Y 、 n および q は、前記と同様の意味を示す。また、 X^1 および Y は、互いに同一であっても相違していてもよい。)

【請求項2】 一般式(6)で示されるジカルボン酸化合物とハロゲン化剤

とを反応させて得られる酸クロリド化合物とヒドラジド化合物とを反応させて得られる一般式(7)で示される青色発光化合物中間体を脱水反応させることを特徴とする前記一般式(1)で示される青色発光化合物の製造方法。



(ただし、式中、 R^1 は、前記請求項1におけるのと同様の意味を示す。)



(ただし、式中、 R^1 および R^2 は、前記請求項1におけるのと同様の意味を示す。)

【請求項3】 一对の電極間に、前記一般式(1)で示される青色発光化合物を含有する発光層を設けてなることを特徴とする発光素子。

【発明の詳細な説明】

【0001】

【発明の属する技術分野】

本発明は、青色発光化合物、その製造方法およびそれを利用した発光素子に関し、さらに詳しくは、電氣的印加エネルギーを加えると高輝度でかつ発光時間の長い青色光を発することができる青色発光化合物、その製造方法及びそれを利用した発光素子に関する。

【0002】

【従来の技術】

従来、有機発光素子（有機EL素子とも称されている。）として、種々の有機化合物が提案されている。しかし、青色発光が可能で、しかも発光時間を長くすることができる有機化合物は、未だ開発されていないのが現状である。

【0003】

【発明が解決しようとする課題】

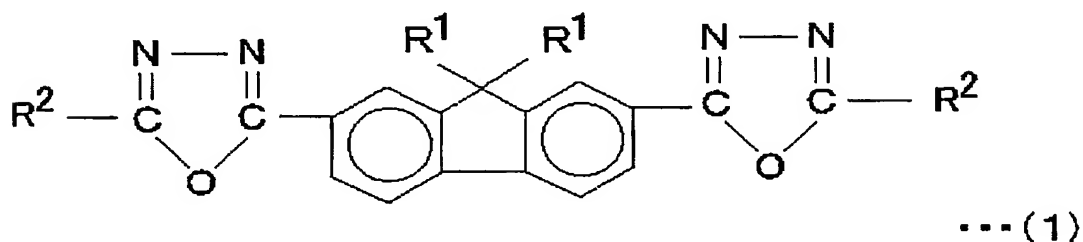
この発明の目的は、高い発光輝度を確保でき、長時間にわたる発光を実現することができる青色発光化合物、その製造方法およびそれを利用した発光素子を提供することにある。

【0004】

【課題を解決するための手段】

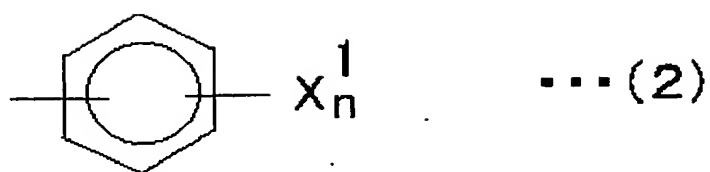
前記課題を解決するための第一の手段は、以下の一般式（1）で表される構造を有することを特徴とする青色発光化合物である。

【0005】



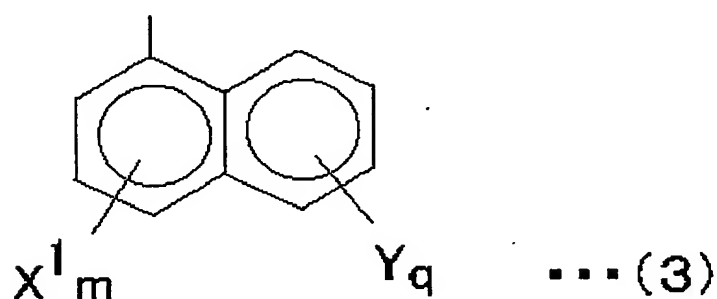
【0006】

（ただし、式中、 R^1 は、炭素数1～15のアルキル基または以下の一般式（2）～（5）で表されるアリール基を示し、 R^2 は、以下の一般式（2）～（5）で表されるアリール基を示す。また、二つの R^1 は、互いに同一であっても相違していてもよく、二つの R^2 は、互いに同一であっても相違していてもよい。）



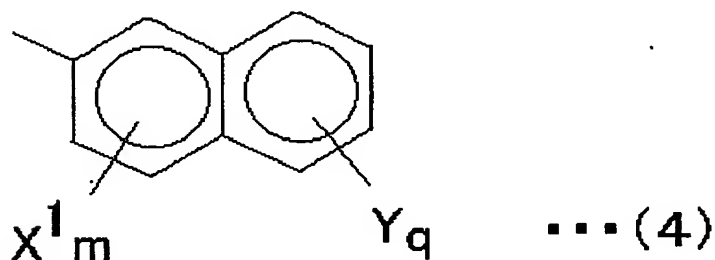
【0007】

(ただし、式中、 X^1 は、炭素数1～10のアルキル基、炭素数1～10のフッ素原子含有アルキル基または水素原子を示し、 n は、1～5の整数を示す。)



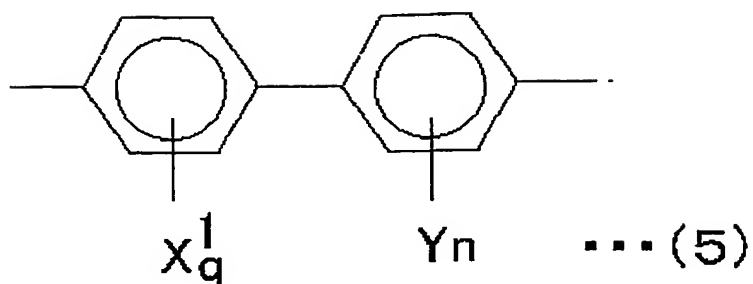
【0008】

(ただし、式中、 X^1 は前記と同様の意味を示し、 Y は、炭素数1～10のアルキル基、炭素数1～10のフッ素原子含有アルキル基または水素原子を示す。 m は、1～3の整数を示し、 q は、1～4の整数を示す。また、 X^1 および Y は、互いに同一であっても相違していてもよい。)



【0009】

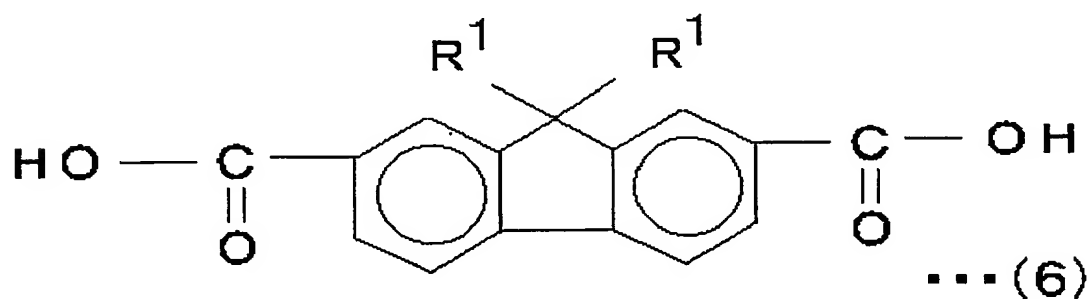
(ただし、式中、 X^1 、 Y 、 m および q は、前記と同様の意味を示す。また、 X^1 および Y は、互いに同一であっても相違していてもよい。)



【0010】

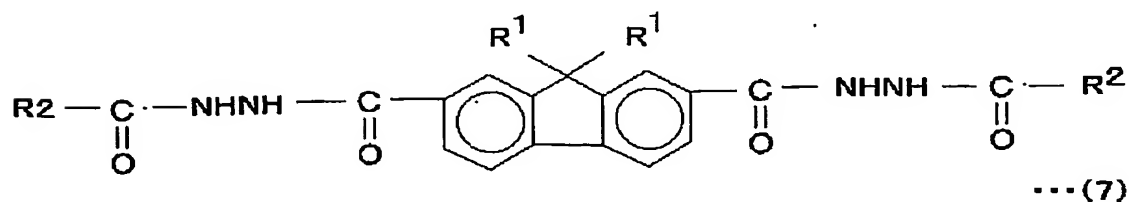
(ただし、式中、 X^1 、 Y 、 n および q は、前記と同様の意味を示す。また、 X^1 および Y は、互いに同一であっても相違していてもよい。)

また、第二の手段は、一般式(6)で示されるジカルボン酸化合物とハロゲン化剤とを反応させて得られる酸クロリド化合物とヒドラジド化合物とを反応させて得られる一般式(7)で示される青色発光化合物中間体を脱水反応させることを特徴とする前記一般式(1)で示される青色発光化合物の製造方法である。



【0011】

(ただし、式中、 R^1 は、前記第一の手段におけるのと同様の意味を示す。)



【0012】

(ただし、式中、 R^1 および R^2 は、前記第一の手段におけるのと同様の意味を示す。)

さらに、第三の手段は、一对の電極間に、前記一般式(1)で示される青色発光化合物を含有する発光層を設けてなることを特徴とする発光素子である。

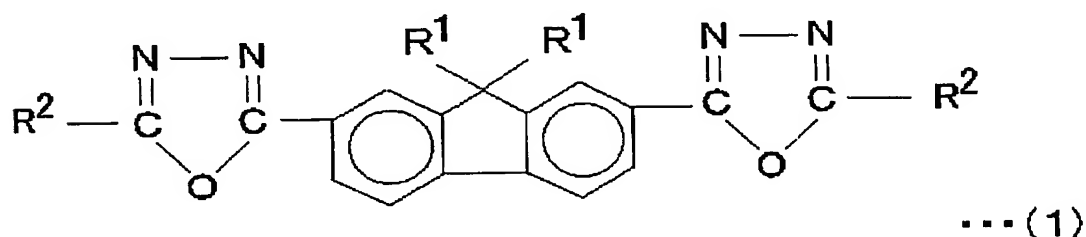
【0013】

【発明の実施の形態】

本発明に係る青色発光化合物は、以下の一般式(1)で表される構造を有する。

。

【0014】



【0015】

本発明に係る青色発光化合物は、一分子のフルオレンと二分子の1,3,4-体オキサジアゾールとから形成されてなる基本骨格を有する。

【0016】

前記フルオレンの9位の位置にある炭素は、少なくとも一分子の R^1 と結合し、前記1,3,4-体オキサジアゾールにおける前記フルオレンと結合する炭素と異なる炭素が、それぞれ一分子の R^2 と結合する。

【0017】

前記 R^1 は、炭素数1～15のアルキル基または以下において説明される一般式(2)～(5)で表されるアリール基を示し、また、前記 R^2 は、以下において説明される一般式(2)～(5)で表されるアリール基を示す。なお、二つの R^1 は、互いに同一であっても相違していてもよく、二つの R^2 は、互いに同一

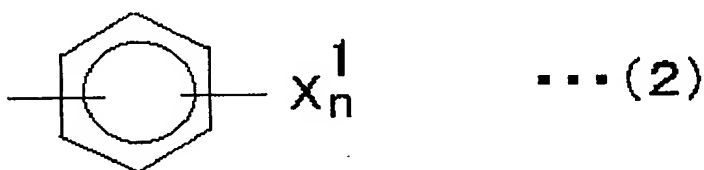
であっても相違していてもよい。

【0018】

前記 1～15 個の炭素を有するアルキル基としては、例えば、メチル基、エチル基、プロピル基、イソプロピル基、n-ブチル基、イソブチル基、sec-ブチル基、tert-ブチル基、n-ペンチル基、sec-ペンチル基、tert-ペンチル基、ヘキシル基、ヘプチル基、オクチル基、ノニル基、デシル基、ウンデシル基、ドデシル基、トリデシル基、テトラデシル基、ペンタデシル基等を挙げることができ、中でも、メチル基、エチル基、プロピル基、イソプロピル基、n-ブチル基、イソブチル基、sec-ブチル基、tert-ブチル基、n-ペンチル基、sec-ペンチル基、tert-ペンチル基、ヘキシル基、ヘプチル基、オクチル基、ノニル基、デシル基等の 1～10 個の炭素を有するアルキル基が好ましい。

【0019】

前記アリール基は、以下の一般式 (2) で示すことができる。



【0020】

前記一般式 (2) で示されるアリール基は、フェニル基を基本骨格とする。

【0021】

前記一般式 (2) における X^1 は、1～10 個の炭素を有するアルキル基、1～10 個の炭素原子を有するフッ素原子含有アルキル基または水素原子を示す。

【0022】

前記 1～10 個の炭素を有するアルキル基としては、メチル基、エチル基、プロピル基、イソプロピル基、n-ブチル基、イソブチル基、sec-ブチル基、tert-ブチル基、n-ペンチル基、sec-ペンチル基、tert-ペンチル基、ヘキシル基、ヘプチル基、オクチル基、ノニル基、デシル基等を挙げることができ、中でも、メチル基、エチル基、プロピル基、イソプロピル基、n-ブチル基、イソブチル

基、sec-ブチル基、tert-ブチル基、n-ペンチル基、sec-ペンチル基、tert-ペンチル基、n-ヘキシル基等が好ましい。

【0023】

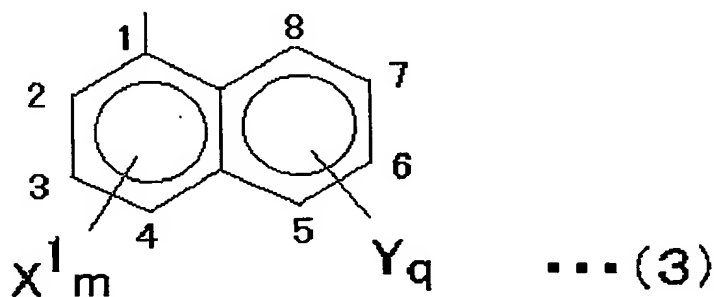
前記1～10個の炭素原子を有するフッ素原子含有アルキル基は、少なくとも1個のフッ素原子を有していればよく、例えば、フルオロメチル基、ジフルオロメチル基、トリフルオロメチル基、フルオロエチル基、1,1-ジフルオロエチル基、1,2-ジフルオロエチル基、1,1,1-トリフルオロエチル基、1,1,2-トリフルオロエチル基、1,2,2-トリフルオロエチル基、1,1,1,2,2-ペンタフルオロエチル基、1-フルオロプロピル基、2-フルオロプロピル基、1,1-ジフルオロプロピル基、1,2-ジフルオロプロピル基、1,3-ジフルオロプロピル基、2,2-ジフルオロプロピル基、1,1,1-トリフルオロプロピル基、1,1,2-トリフルオロプロピル基、1,2,3-トリフルオロプロピル基、1,2,2-トリフルオロプロピル基、1,3,3-トリフルオロプロピル基等を挙げることができ、中でも、1～3個の炭素を有するフッ素原子含有アルキル基が好ましい。

【0024】

前記一般式(2)におけるnは、前記フェニル基に結合することができる前記X¹の数を示し、前記フェニル基は、1～5個の前記X¹を有することができる。

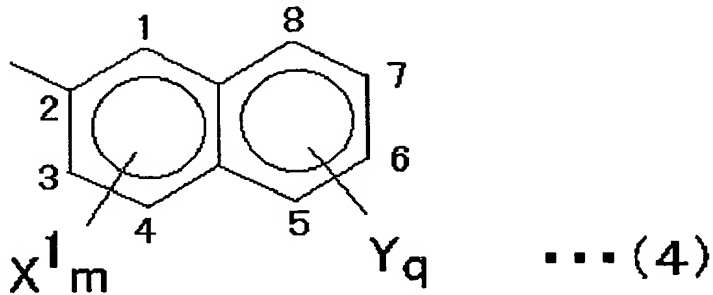
【0025】

また、前記アリール基は、以下の一般式(3)および(4)で示すことができる。なお、これらの式における1～8の数字は、位置番号を示す。



【0026】

一般式 (3) で示されるアリール基は、ナフチル基を基本骨格とし、2位、3位または4位の位置の少なくとも一つの位置において X^1 と結合し、さらに、5位、6位、7位または8位の位置の少なくとも一つの位置において Y と結合する。



【0027】

一般式 (4) で示されるアリール基は、ナフチル基を基本骨格とし、1位、3位または4位の位置の少なくとも一つの位置において X^1 と結合し、さらに、5位、6位、7位または8位の位置の少なくとも一つの位置において Y と結合する。

【0028】

前記一般式 (3) および (4) における X^1 は、前記一般式 (2) の説明において述べたとおりである。

【0029】

前記一般式 (3) および (4) における m は、前記ナフチル基に結合する前記 X^1 の結合数を示し、前記ナフチル基は、1～3個の前記 X^1 を有することができる。

【0030】

前記 Y は、1～10個の炭素を有するアルキル基、1～10個の炭素を有するフッ素原子含有アルキル基または水素原子を示す。

【0031】

前記アルキル基としては、例えば、メチル基、エチル基、プロピル基、イソプロピル基、n-ブチル基、イソブチル基、sec-ブチル基、tert-ブチル基、n-ペンチル基、sec-ペンチル基、tert-ペンチル基、ヘキシル基、ヘプチル基、オクチル基、ノニル基、デシル基等を挙げることができる。

【0032】

前記フッ素原子含有アルキル基としては、フルオロメチル基、ジフルオロメチル基、トリフルオロメチル基、フルオロエチル基、1,1-ジフルオロエチル基、1,2-ジフルオロエチル基、1,1,1-トリフルオロエチル基、1,1,2-トリフルオロエチル基、1,2,2-トリフルオロエチル基、1,1,1,2,2-ペタフルオロエチル基、1,1,1,2,2,2-ヘキサフルオロエチル基、1-フルオロプロピル基、2-フルオロプロピル基、1,1-ジフルオロプロピル基、1,2-ジフルオロプロピル基、1,3-ジフルオロプロピル基、2,2-ジフルオロプロピル基、1,1,1-トリフルオロプロピル基、1,1,2-トリフルオロプロピル基、1,2,3-トリフルオロプロピル基、1,2,2-トリフルオロプロピル基、1,3,3-トリフルオロプロピル基等の、1～3個の炭素を有する基を挙げることができる。

【0033】

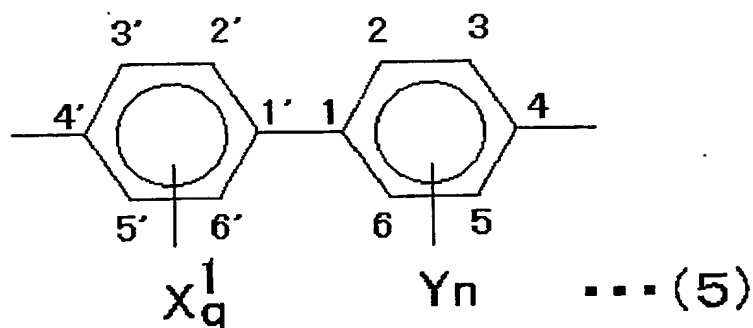
前記一般式(3)および(4)におけるqは、前記ナフチル基に結合することができる前記Yの数を示し、前記ナフチル基は、1～4個の前記X¹を有することができる。

【0034】

なお、前記一般式(3)および(4)において、X¹およびYは、互いに同一であっても相違していてもよい。

【0035】

さらに、前記アリール基は、以下の一般式(5)で示すことができる。なお、この式における1～6および1'～6'の数字は、位置番号を示す。



【0036】

前記一般式 (5) で示されるアリール基は、ビフェニル基を基本骨格とし、2 位、3 位、5 位または 6 位の位置の少なくとも一つの位置において X^1 と結合し、さらに、2' 位、3' 位、5' 位または 6' 位の位置の少なくとも一つの位置において Y と結合する。

【0037】

前記 X^1 並びに Y および n 並びに q は、前記一般式 (2)、(3) および (4) の説明において述べたとおりである。

【0038】

前記一般式 (5) においてもまた、 X^1 および Y は、互いに同一であっても相違していてもよい。

【0039】

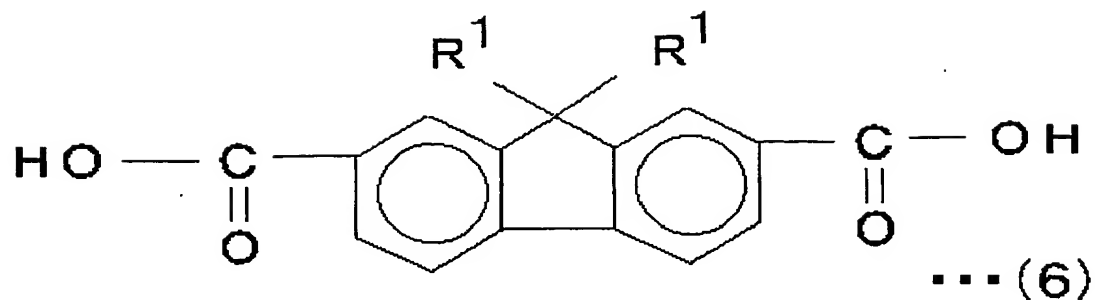
一般式 (1) で示される青色発光化合物は、 R^1 が電子供与性基であり、 R^2 で示されるアリール基により周囲からの影響を受けにくいことから、青色発光化合物の基本骨格において、 π 電子雲は、その密度が高くなり、より安定化するので、僅かのエネルギーにより青色発光が容易になるものと推察される。この発明に係る青色発光化合物は、 R^1 という電子供与性基が青色発光化合物の基本骨格における π 電子雲に電子を供与するという構造により特徴付けられる。この青色発光化合物は、安定した骨格構造を有するので、化学的に安定となり、過酷な使用条件下においても、劣化しないという特異性を発揮する。

【0040】

一般式 (1) で示される青色発光化合物は、次のようにして製造することができる。

【0041】

すなわち、一般式 (6) で示されるジカルボン酸化合物とハロゲン化剤とを反応させる。



【0042】

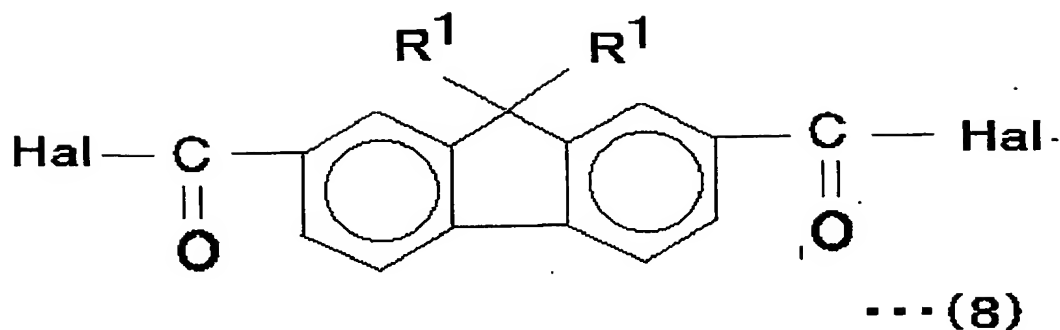
ただし、式中、 R^1 は、前述のとおりである。

【0043】

前記ハロゲン化剤としては、カルボキシル基の水酸基をハロゲンに置換することのできる一般的な剤を使用することができる。ハロゲン化剤の具体例としては、塩化チオニル、塩化スルフェニル、塩化スルフリル、三塩化リン、五塩化リン、フッ化水素、三フッ化塩素、三フッ化リン、五フッ化ヨウ素、臭化水素、次亜臭素酸、臭化チオニル等を挙げることができる。

【0044】

前記式(6)で示されるジカルボン酸化合物と前記ハロゲン化剤とは、溶媒中で加熱することにより容易に反応する。該溶媒としては、無水酢酸、酢酸、炭素数が5以下である酸無水物、ベンゼン及びトルエン等の芳香族系溶剤、ジオキサン等を使用することができる。反応温度は、通常30～120℃、好ましくは60～90℃である。反応の終了後には、常法に従って精製操作及び分離操作をすることにより下記的一般式(8)で示される酸クロリド化合物を得ることができる。

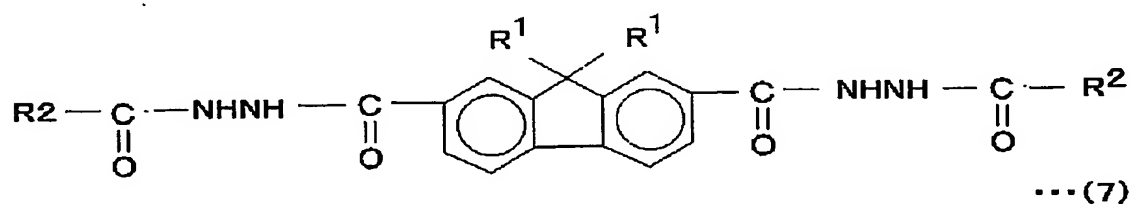


【0045】

ただし、式中、Hal は、フッ素原子、塩素原子、臭素原子、ヨウ素原子等のハロゲン原子を示す。

【0046】

前記一般式 (8) で示される酸クロリド化合物とヒドラジド化合物とを反応させる。この反応は、溶媒中で加熱することにより容易に進行する。該溶媒としては、無水酢酸、酢酸、炭素数が 5 以下である酸無水物、ベンゼン及びトルエン等の芳香族系溶剤、ジオキサン、ピリジン、テトラヒドロフラン等を使用することができる。反応温度は、通常 30～80℃である。反応の終了後には、常法に従って精製操作及び分離操作をすることにより下記の一般式 (7) で示される青色発光化合物中間体を得ることができる。



【0047】

前記一般式 (7) で示される青色発光化合物中間体を溶媒中で加熱すると炭素原子に結合する酸素原子と窒素原子に結合する水素原子との間で、脱水反応を開始する。該溶媒としては、無水酢酸、酢酸、炭素数が 5 以下である酸無水物、ベンゼン及びトルエン等の芳香族系溶剤、ジオキサン、ピリジン、テトラヒドロフラン、塩化ホスホリル等を使用することができる。反応温度は、通常 30～80

℃である。反応の終了後には、常法に従って精製操作及び分離操作をすることにより本発明に係る青色発光化合物を得ることができる。

【0048】

本発明に係る青色発光化合物は、単に前記青色発光化合物中間体を加熱するだけで容易に製造されることができる。しかもこの青色発光化合物中間体は、単に酸クロリド化合物とヒドラジド化合物とを加熱するだけで容易に製造されることができる。しかもジカルボン酸にハロゲン原子を導入する反応は、加熱により容易に進行する。したがって、このような簡便な青色発光化合物の製造方法は、工業的な製造方法である。

【0049】

以下にこの発明に係る青色発光化合物を用いた発光素子について説明する。

【0050】

図1は、一層型有機EL素子でもある発光素子の断面構造を示す説明図である。図1に示されるように、この発光素子Aは、透明電極2を形成した基板1上に、発光材料を含有する発光層3及び電極層4をこの順に積層して成る。

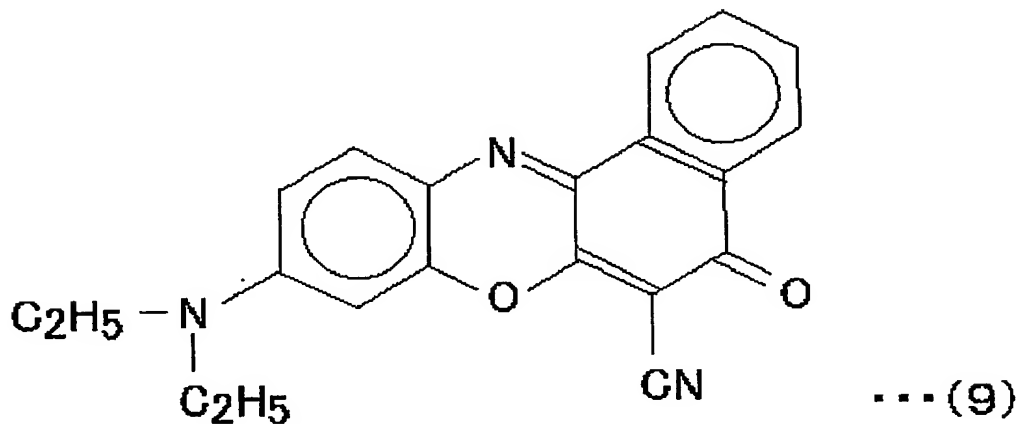
【0051】

図1に示される発光素子は、その発光層3にこの発明に係る青色発光化合物、赤色発光化合物、及び緑色発光化合物をバランス良く含有していると、透明電極2及び電極層4に電流を通電すると、白色に発光する。白色発光させるためにこの発光層3に含有されるところの、この発明に係る青色発光化合物、赤色発光化合物、及び緑色発光化合物の全含有量及び各含有量比は、各発光化合物の種類に応じて相違し、具体的には各発光化合物の種類に応じて適宜に決定される。またこの発光素子を青色に発光させることを企図するのであれば、この発光層3にはこの発明に係る青色発光化合物を含有させるのがよい。また、この発光素子で白色及び青色以外の任意の色の光を発光させることを企図するのであれば、この発明に係る青色発光化合物、赤色発光化合物、及び緑色発光化合物の全含有量及び各含有量比を適宜に変更するのがよい。例えば、この発明に係る青色発光化合物を用いた発光素子を白色に発光させるには、発光層における青色発光化合物と赤色発光化合物と緑色発光化合物との配合割合は、通常、重量比で、5～200：

10～100：50～20000であり、好ましくは10～100：50～500：100～10000である。

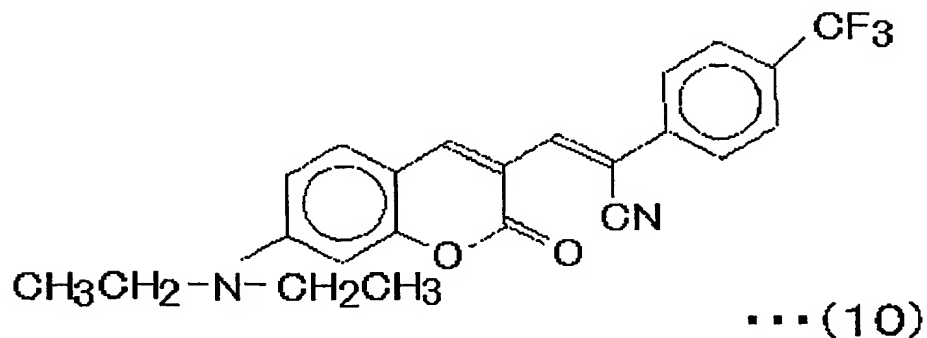
【0052】

前記赤色発光化合物としては、下記、式(9)で示されるナイルレッド系赤色発光化合物が好適である。



【0053】

前記緑色発光化合物としては、クマリン系緑色発光化合物、インドフェノール系緑色発光化合物及びインジゴ系緑色発光化合物を挙げることができ、なかでも、下記、式(10)で示されるクマリン系緑色発光化合物が好適である。



【0054】

発光は、前記透明電極2と前記電極層4との間に電界が印加されると、電極層4側から電子が注入され、透明電極2から正孔が注入され、更に電子が発光層3において正孔と再結合し、エネルギー準位が伝導帯から価電子帯に戻る際にエネルギーを光として放出する現象である。

【0055】

図1に示される発光素子Aは、その全体形状を大面積の平面形状にすると、例えば壁面、あるいは天井に装着して、大面積壁面白色発光素子、及び大面積天井面白色発光素子等の面状発光照明装置とすることができる。つまり、この発光素子は、従来の蛍光灯のような線光源あるいは電球と言った点光源に代えて面光源として利用されることができる。特に、居住のための室内、事務用の室内、車両室内等の壁面、天井面、あるいは床面を、この発明に係る発光素子を使用して面光源として発光ないし照明することができる。さらに、この発光素子Aをコンピュータにおける表示画面、携帯電話における表示画面、金銭登録機における数字表示画面等のバックライトに使用することができる。その他、この発光素子Aは、直接照明、間接照明等の様々の光源として使用されることができ、また、夜間に発光させることができ、視認性が良好である広告装置、信号機、道路標識装置及び発光掲示板等の光源に使用されることもできる。しかも、この発光素子Aは、特定の化学構造を有する青色発光化合物を発光層に有するので、発光寿命が長い。したがって、この発光素子Aにより発光が長寿命である光源とすることができる。

【0056】

上述したことから理解されるように、発光素子Aにおける発光層に、この発明に係る青色発光化合物が含有されていて、赤色発光化合物及び緑色発光化合物が含有されていないときには、この発光素子Aは鮮やかな青色に発光する。

【0057】

また、この発光素子Aを、筒状に形成された基板1と、その基板1の内面側に透明電極2、発光層3及び電極層4をこの順に積層してなる管状発光体とすることができる。この発光素子Aは、水銀を使用していないので、従来の水銀を使用する蛍光灯に代替して環境に優しい光源とすることができる。

【0058】

基板1としては、透明電極2をその表面に形成することができる限り、公知の基板を採用することができる。この基板1として、例えばガラス基板、プラスチックシート、セラミック、表面に絶縁塗料層を形成する等の、表面を絶縁性に加

工してなる金属板等を挙げることができる。

【0059】

この基板1が不透明であるときには、発光層に、赤色発光化合物、緑色発光化合物及びこの発明に係る青色発光化合物を含有する発光素子は、基板1とは反対側に白色光を照射することができる片面照明装置である。また、この基板1が透明であるときには、発光素子の基板1側及びその反対側の面から、白色光を照射することができる両面照明装置である。

【0060】

前記透明電極2としては、仕事関数が大きくて透明であり、電圧を印加することにより陽極として作用して前記発光層3にホールを注入することができる限り様々の素材を採用することができる。具体的には、透明電極2は、ITO、 In_2O_3 、 SnO_2 、 ZnO 、 CdO 等、及びそれらの化合物等の無機透明導電材料、及びポリアニリン等の導電性高分子材料等で形成することができる。

【0061】

この透明電極2は、前記基板1上に、化学気相成長法、スプレーパイロリシス、真空蒸着法、電子ビーム蒸着法、スパッタ法、イオンビームスパッタ法、イオンプレーティング法、イオンアシスト蒸着法、その他の方法により形成されることができる。

【0062】

なお、基板が不透明部材で形成されるときには、基板上に形成される電極は透明電極である必要はない。

【0063】

発光層3は、青色を発光させるときにはこの発明に係る青色発光化合物を含有し、また、白色を発光させるときには赤色発光化合物、緑色発光化合物及びこの発明に係る青色発光化合物を含有する層である。この発光層3は、この発明に係る青色発光化合物、又は赤色発光化合物、緑色発光化合物及びこの発明に係る青色発光化合物を高分子中に分散してなる高分子膜として形成することができ、また、この発明に係る青色発光化合物、又は赤色発光化合物、緑色発光化合物及びこの発明に係る青色発光化合物を前記透明電極2上に蒸着してなる蒸着膜として

形成することができる。

【0064】

前記高分子膜における高分子としては、ポリビニルカルバゾール、ポリ（3-アルキレンチオフェン）、アリアルアミンを含有するポリイミド、ポリフルオレイン、ポリフェニレンビニレン、ポリ- α -メチルスチレン、ビニルカルバゾール/ α -メチルスチレン共重合体等を挙げることができる。なかでも、ポリビニルカルバゾールが好ましい。

【0065】

前記高分子膜中におけるこの発明に係る青色発光化合物の含有量、又は赤色発光化合物、緑色発光化合物及びこの発明に係る青色発光化合物の総含有量は、通常、0.01～2重量%、好ましくは0.05～0.5重量%である。

【0066】

前記高分子膜の厚みは、通常30～500nm、好ましくは100～300nmである。高分子膜の厚みが薄すぎると発光光量が不足することがあり、高分子膜の厚みが大きすぎると、駆動電圧が高くなりすぎて好ましくないことがあり、また、面状体、管状体、湾曲体、環状体とするときの柔軟性に欠けることがある。

【0067】

前記高分子膜は、前記高分子とこの発明に係る青色発光化合物、又赤色発光化合物、緑色発光化合物及びこの発明に係る青色発光化合物とを適宜の溶媒に溶解してなる溶液を用いて、塗布法例えばスピンキャスト法、コート法、及びディップ法等により形成することができる。

【0068】

前記発光層3が蒸着膜であるとき、その蒸着膜の厚みは、発光層における層構成等により相違するが、一般的には0.1～100nmである。蒸着膜の厚みが小さすぎるとき、あるいは大きすぎるときには、前述したのと同様の問題を生じることがある。

【0069】

前記電極層4は、仕事関数の小さな物質が採用され、例えば、MgAg、アル

ミニウム合金、金属カルシウム等の、金属単体又は金属の合金で形成されることができる。好適な電極層 4 はアルミニウムと少量のリチウムとの合金電極である。この電極層 4 は、例えば基板 1 の上に形成された前記発光層 3 を含む表面に、蒸着技術により、容易に形成することができる。

【0070】

塗布法及び蒸着法のいずれを採用して発光層を形成するにしても、電極層と発光層との間に、バッファ層を介装するのが好ましい。

【0071】

前記バッファ層を形成することのできる材料として、例えば、フッ化リチウム等のアルカリ金属化合物、フッ化マグネシウム等のアルカリ土類金属化合物、酸化アルミニウム等の酸化物、4, 4'-ビスカルバゾールビフェニル (Cz-TPD) を挙げることができる。また、例えばITO等の陽極と有機層との間に形成されるバッファ層を形成する材料として、例えばm-MTDATA (4, 4', 4''-トリス (3-メチルフェニルフェニルアミノ) トリフェニルアミン)、フタロシアニン、ポリアニリン、ポリチオフェン誘導体、無機酸化物例えば酸化モリブデン、酸化ルテニウム、酸化バナジウム、フッ化リチウムを挙げることができる。これらのバッファ層は、その材料を適切に選択することにより、発光素子である有機EL素子の駆動電圧を低下させることができ、発光の量子効率を改善することができ、発光輝度の向上を達成することができる。

【0072】

次に、この発明に係る発光素子の第2の例を図に示す。図2は、発光素子である多層型有機EL素子の断面を示す説明図である。

【0073】

図2に示すように、この発光素子Bは、基板1の表面に、透明電極2、ホール輸送層5、発光層3a, 3b、電子輸送層6及び電極層4をこの順に積層してなる。

【0074】

基板1、透明電極2、及び電極層4については、図1に示された発光素子Aにおけるのと、同様である。

【0075】

図2に示される発光素子Bにおける発光層は発光層3a及び発光層3bよりなり、発光層3aは発光化合物を蒸着してなる蒸着膜である。発光層3bは、DPVB_i層である。このDPVB_i層は、ホスト材料的な機能を有する層である。

【0076】

前記ホール輸送層5に含まれるホール輸送物質としては、トリフェニルアミン系化合物例えばN, N'-ジフェニル-N, N'-ジ(m-トリル)-ベンジジン(TPD)、及び α -NPD等、ヒドラゾン系化合物、スチルベン系化合物、複素環系化合物、 π 電子系スターバースト正孔輸送物質等を挙げることができる。

【0077】

前記電子輸送層6に含まれる電子輸送物質としては、前記電子輸送性物質としては、例えば、2-(4-tert-ブチルフェニル)-5-(4-ビフェニル)-1,3,4-オキサジアゾール等のオキサジアゾール誘導体及び2,5-ビス(1-ナフチル)-1,3,4-オキサジアゾール、並びに2,5-ビス(5'-tert-ブチル-2'-ベンゾキサゾリル)チオフェン等を挙げることができる。また、電子輸送性物質として、例えばキノリノールアルミ錯体(A1q3)、ベンゾキノリノールベリリウム錯体(Bebq2)等の金属錯体系材料を好適に使用することもできる。

【0078】

図2における発光素子Bでは、電子輸送層6はA1q3を含有する。

【0079】

各層の厚みは、従来から公知の多層型有機EL素子におけるのと同様である。

【0080】

図2に示される発光素子Bは、図1に示される発光素子Aと同様に作用し、発光する。したがって、図2に示される発光素子Bは、図1に示される発光素子Aと同様の用途を有する。

【0081】

図3に、この発明に係る発光素子の第3の例を示す。図3は、多層型有機EL

素子である発光素子の断面を示す説明図である。

【0082】

図3に示される発光素子Cは、基板1の表面に、透明電極2、ホール輸送層5、発光層3、電子輸送層8及び電極層4をこの順に積層してなる。

【0083】

この図3に示す発光素子Cは前記発光素子Bと同様である。

【0084】

図4に発光素子の他の例を示す。この図4に示す発光素子Dは、基板1、電極2、ホール輸送層5、発光層3及び電極層4をこの順に積層してなる。

【0085】

前記図1～4に示される発光素子の外に、基板上に形成された透明電極である陽極と電極層である陰極との間に、ホール輸送性物質を含有するホール輸送層と、この発明に係る青色発光化合物含有の電子輸送性発光層とを積層して成る二層型有機低分子発光素子（例えば、陽極と陰極との間に、ホール輸送層と、ゲスト色素としてこの発明に係る青色発光化合物及びホスト色素を含有する発光層とを積層して成る二層型色素ドープ型発光素子）、陽極と陰極との間に、ホール輸送性物質を含有するホール輸送層と、この発明に係る青色発光化合物と電子輸送性物質とを共蒸着してなる電子輸送性発光層とを積層して成る二層型有機発光素子（例えば、陽極と陰極との間に、ホール輸送層と、ゲスト色素としてこの発明に係る青色発光化合物及びホスト色素とを含有する電子輸送性発光層とを積層して成る二層型色素ドープ型有機発光素子）、陽極と陰極との間に、ホール輸送層、この発明に係る青赤色発光化合物含有の発光層及び電子輸送層を積層して成る三層型有機発光素子を挙げることができる。

【0086】

前記発光層中には、増感剤としてルブレンが含有されているのが好ましく、特に、ルブレンとAlq3とが含有されているのが好ましい。

【0087】

この発明に係る青色発光化合物を利用した青色発光素子、又は青色発光化合物、緑色発光化合物及びこの発明に係る青色発光化合物を利用した白色発光素子は

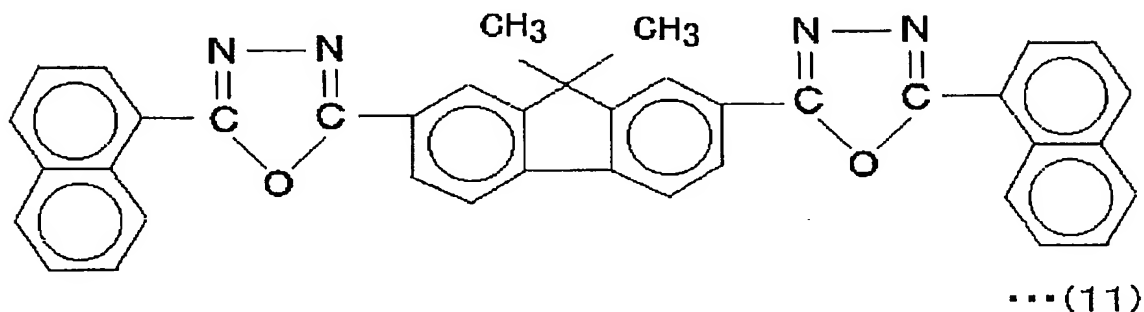
、例えば一般に直流駆動型の有機EL素子として使用することができ、また、パルス駆動型の有機EL素子及び交流駆動型の有機EL素子としても使用することができる。

【0088】

【実施例】

(実施例1)

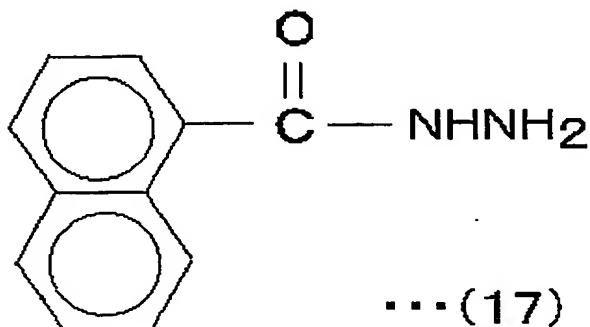
式(11)で表される青色発光化合物の合成。



【0089】

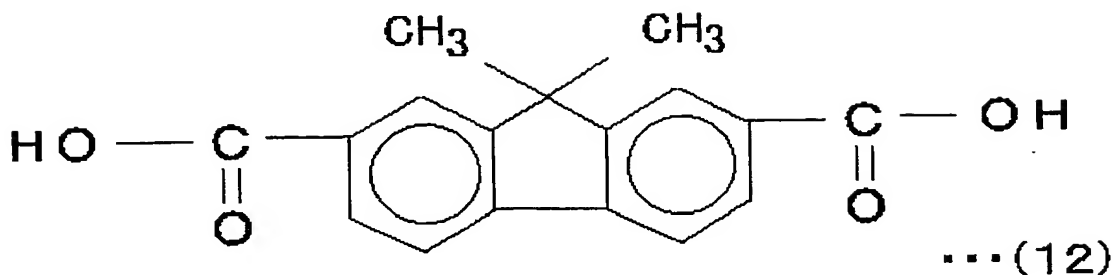
<ヒドラジド化合物の合成>

1 L 四ッ口フラスコに、1-ナフトイルクロリド 23.8 g、無水ヒドラジン 20 g、ピリジン 12.8 g およびテトラヒドロフラン 250 ml を入れた。この四ッ口フラスコ内の溶液を、シリコンオイルバスで 50℃ に加熱し、2 時間反応させた。反応終了後、エバポレータを用いて溶媒を溜去した。得られた固体を、シリカゲルを充填したカラムに装填し、クロロホルムを展開液として精製し、式(17)で示されるヒドラジド化合物である淡黄色の固体 20.06 g を得た。



【0090】

＜酸クロリド化合物の合成＞



【0091】

1 Lナスフラスコに、前記式 (12) で示されるジカルボン酸化合物 10 g、ジオキサン 230 ml および塩化チオニル 150 ml を入れた。このナスフラスコ内の溶液を、シリコンオイルバスで加熱し、さらに、110℃に達した後、塩化チオニル 40 ml を加え、その後さらに、110℃で2.5時間加熱した。反応終了後、エバポレータを用いて溶媒を溜去した。得られた固体を、シリカゲルを充填したカラムに装填し、クロロホルムを展開液として精製し、酸クロリド化合物である黄土色の固体 4.9 g を得た。

【0092】

＜青色発光化合物中間体の合成＞

500 ml 四ッ口フラスコに前記淡黄色の固体（ヒドラジド化合物）2.7 g、前記黄土色の固体（酸クロリド化合物）1.55 g、ピリジン 0.9 g およびテトラヒドロフラン 33 ml を入れた。この四ッ口フラスコ内の溶液を、シリコンオイルバスで70℃に加熱し、1時間かけて反応させた。反応終了後、溶液中の固形分を分取して、水およびメタノールで洗浄した。洗浄後の固形分を乾固して青色発光化合物中間体 2.8 g を得た。

【0093】

＜青色発光化合物の合成＞

300 ml ナスフラスコに、前記青色発光化合物中間体 2.8 g、塩化ホスホリル 150 ml およびジオキサン 75 ml を入れた。このナスフラスコ内の溶液を、シリコンオイルバスで115℃に加熱し、6時間かけて反応させた。反応終

了後、氷水に投入し、沈澱物を分取して、これを10%水酸化ナトリウムで中和した後、沈澱物をベンゼンに再溶解させ、ろ過して得られた濾液を濃縮し、乾固して、融点が310℃である白色の結晶を得た。

【0094】

前記結晶のNMRスペクトルチャートを図5に、IRスペクトルチャートを図6に示す。これらより、本実施例で得られた結晶は、前記式(11)で表される構造を有する青色発光化合物であると同定した。

【0095】

また、本実施例で得られた青色発光化合物の蛍光スペクトル(F-45000形分光蛍光光度計、励起波長365nm、溶媒DMAC、濃度0.25重量%)を測定したところ、最大発光波長が412.8nmであった。蛍光スペクトルチャートを図7に示す。

【0096】

<発光持続性>

さらに、本実施例で得られた青色発光化合物5mgを、トルエン10g、オルトジクロロベンゼン5g、テトラヒドロフラン2.5gおよびDMAC2gに溶解させて得られた溶液に紫外線を照射して、溶液から発光される光の発光持続性について、「発光良好」、「発光がやや弱い」、「発光なし」の3段階評価を行った。この結果、トルエン溶液で14日間、オルトジクロロベンゼン溶液で20日間、テトラヒドロフラン溶液で46日間、DMAC溶液で59日間、青色光が、良好に発光されることが分かった。

【0097】

<青色発光化合物を用いた発光素子の発光特性>

次に、本実施例で得られた青色発光化合物を用いた発光素子の作製し、該発光素子について以下のようにして、発光特性を調べた。

【0098】

ITO基板(50×50mm、三容真空工業(株)製)をアセトンで10分間かけて超音波洗浄した後に2-プロパノールで10分間超音波洗浄し、窒素でブローして乾燥させた。その後、フォト・サーフェス・プロセッサ(セン特殊

光源（株）製、波長 254 nm）で 5 分間 UV を照射して ITO 基板の洗浄を行った。

【0099】

洗浄された ITO 基板を真空蒸着装置（大亜真空技研（株）、UDS-M2-46 型）にセットし、 4×10^{-6} torr 以下の減圧下に、 α -NPD 層 45 nm および本実施例で得られた青色発光化合物（式（11））の層 40 nm を積層してなる発光層、最後にアルミ合金製電極（Al:Li = 99:1 重量比、（株）高純度化学研究所製）を 150 nm の厚みに蒸着して、積層構造の青色発光素子を製造した。

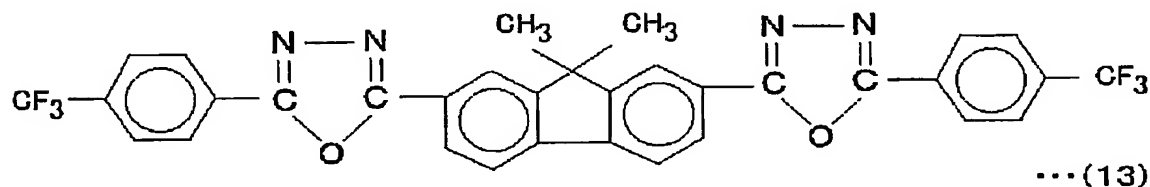
【0100】

この青色発光素子につき、（株）トプコン製の BM-7 Fast で徐々に電圧を上げながら輝度及び色度を測定した。その結果、電圧 14 V 及び電流 18.47 mA で輝度が $3,196.00 \text{ Cd/m}^2$ 、色度 X が 0.2366 及び色度 Y が 0.3025 の結果が得られた。

【0101】

（実施例 2）

式（13）で表される青色発光化合物の合成。

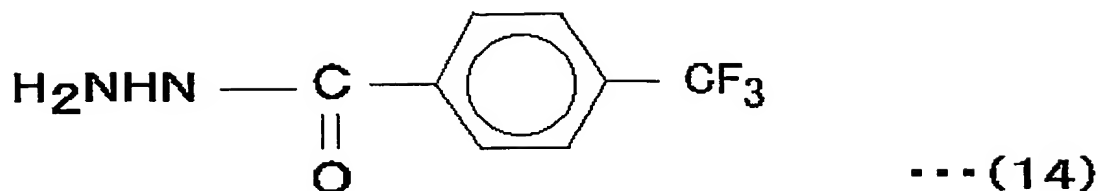


【0102】

<ヒドラジド化合物の合成>

500 ml 四ッ口フラスコに 4-トリフルオロメチルベンゾイルクロリド 25 g、無水ヒドラジン 38 g、ピリジン 14 g およびテトラヒドロフラン 70 ml を入れた。この四ッ口フラスコ内の溶液を、シリコンオイルバスで 70℃ で 17 時間加熱し、反応させた。反応終了後、エバポレータを用いて溶媒を溜去した。得られた固体を、シリカゲルを充填したカラムに装填し、クロロホルムを展開液として精製し、式（14）で示されるヒドラジド化合物である白色の固体 7.5 g

を得た。



【0103】

<青色発光化合物中間体の合成>

500 ml 四ッ口フラスコに実施例1で得た酸クロリド化合物 2.0 g、前記式(14)で示されるヒドラジド化合物 2.8 g、ピリジン 1.2 g およびテトラヒドロフラン 135 ml を入れた。この四ッ口フラスコ内の溶液を、シリコンオイルバスで 50℃ に加熱し、18時間かけて反応させた。反応終了後、溶液中の固形分を分取して、水およびメタノールで洗浄した。洗浄後の固形分を乾固して青色発光化合物中間体 2.9 g を得た。なお、収率は、70%であった。

【0104】

<青色発光化合物の合成>

300 ml 三ッ口フラスコに、前記青色発光化合物中間体 2.8 g、塩化ホスホリル 65 ml およびジオキサン 120 ml を入れた。この三ッ口フラスコ内の溶液を、シリコンオイルバスで 110℃ に加熱し、9時間かけて反応させた。反応終了後、沈澱物を分取した後、沈澱物をトルエン 150 ml に再溶解させ、ろ過して得られた濾液を濃縮し、乾固して、融点が 288℃ である淡黄色の結晶 1.12 g を得た。なお収率は、79.6%であった。

【0105】

前記結晶の NMR スペクトルチャートを図 8 に、IR スペクトルチャートを図 9 に示す。これらより、本実施例で得られた結晶は、前記式(13)で表される構造を有する青色発光化合物であると同定した。

【0106】

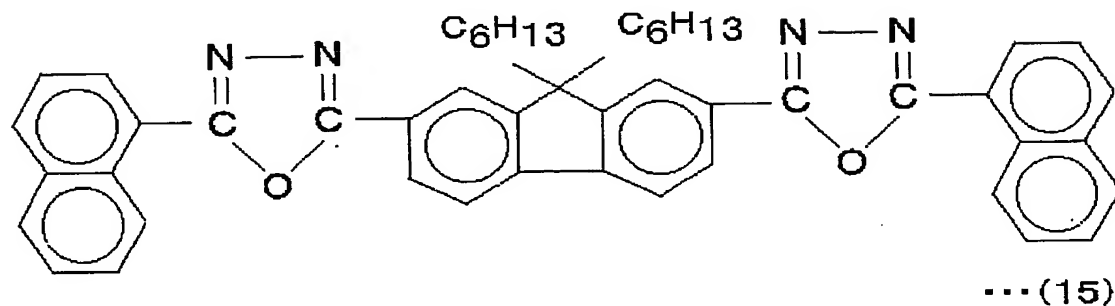
また、本実施例で得られた青色発光化合物の蛍光スペクトル (F-45000 形分光蛍光光度計、励起波長 365 nm、溶媒 DMAC、濃度 0.25 重量%)

を測定したところ、最大発光波長が405.8 nmであった。蛍光スペクトルチャートを図10に示す。

【0107】

(実施例3)

式(15)で表される青色発光化合物の合成。



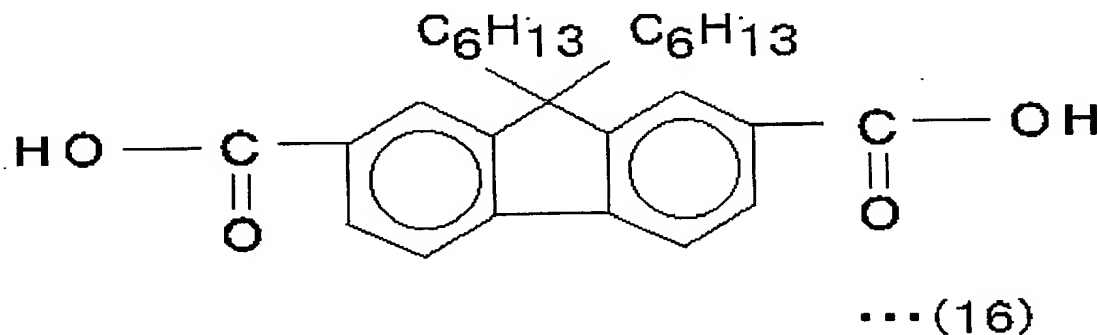
【0108】

<ヒドラジド化合物の合成>

実施例1と同様にしてヒドラジド化合物1.22 gを得た。

【0109】

<酸クロリド化合物の合成>



【0110】

200 ml ナスフラスコに、上記式(16)で示されるジカルボン酸化合物2.25 g、塩化チオニル30 mlを入れた。このナスフラスコ内の溶液を、シリコンオイルバスで加熱し、80℃で1時間、次いで90℃で0.5時間、次いで100℃で0.5時間加熱した。反応終了後、得られた固形分をテトラヒドロフ

ラン 30 ml に溶解させ、この溶液をろ過した後、エバポレータを用いて溶媒を溜去した。酸クロリド化合物である濃赤紫色の固体 2.0 g を得た。

【0111】

<青色発光化合物中間体の合成>

500 ml 四ッ口フラスコに前記ヒドラジド化合物 1.22 g、前記酸クロリド化合物 1 g、ピリジン 0.4 g およびテトラヒドロフラン 15 ml を入れた。この四ッ口フラスコ内の溶液を、シリコンオイルバスで 70℃ に加熱し、1 時間かけて反応させた。反応終了後、溶液中の固形分を分取して、水およびメタノールで洗浄した。洗浄後の固形分を乾固して青色発光化合物中間体である薄茶色の固体 1.4 g を得た。

【0112】

<青色発光化合物の合成>

500 ml ナスフラスコに、前記青色発光化合物中間体 1.4 g、塩化ホスホリル 60 ml を入れた。このナスフラスコ内の溶液を、シリコンオイルバスで 115℃ に加熱し、10 時間かけて反応させた。反応終了後、生成物をクロロホルムで抽出して固形物を得た。次に、固形物をベンゼンおよびシクロヘキサンの 1 対 1 混合液 30 ml に再溶解させ、ろ過して得られた濾液を濃縮し、乾固して、淡黄色の結晶を得た。

【0113】

前記結晶の NMR スペクトルチャートを図 11 に、IR スペクトルチャートを図 12 に示す。これらより、本実施例で得られた結晶は、前記式 (15) で表される構造を有する青色発光化合物であると同定した。

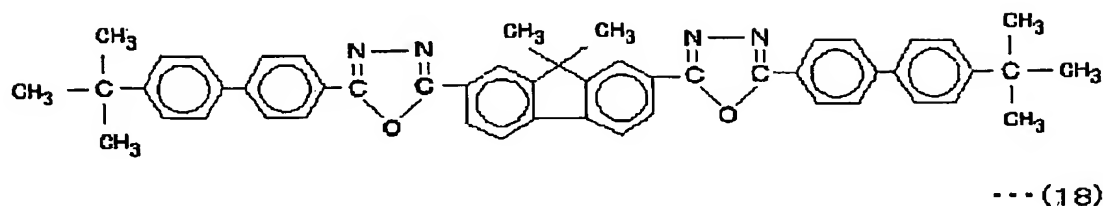
【0114】

また、本実施例で得られた青色発光化合物の蛍光スペクトル (F-45000 形分光蛍光光度計、励起波長 365 nm、溶媒 DMAC、濃度 0.25 重量%) を測定したところ、最大発光波長が 414.0 nm であった。蛍光スペクトルチャートを図 13 に示す。

【0115】

(実施例 4)

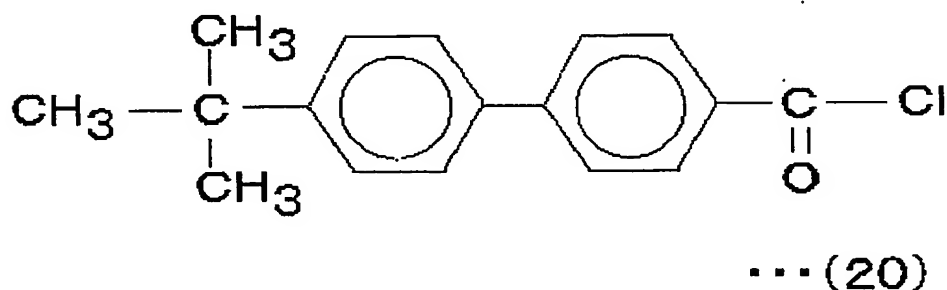
式(18)で表される青色発光化合物の合成。



【0116】

<ヒドラジド化合物の合成>

300ml四ッ口フラスコに、下記式(20)で示される4'-tert-ブチルビフェニルクロライド17g、無水ヒドラジン27.7g、ピリジン10.3gおよびテトラヒドロフラン50mlを入れた。この四ッ口フラスコ内の溶液を、シリコンオイルバスで70℃で5時間加熱し、反応させた。反応終了後、エバポレータを用いて溶媒を溜去した。得られた固体を、シリカゲルを充填したカラムに装填し、クロロホルムを展開液として精製し、ヒドラジド化合物3gを得た。



【0117】

<酸クロリド化合物の合成>

実施例1と同様にして酸クロリド化合物1.62gを得た。

【0118】

<青色発光化合物中間体の合成>

500ml四ッ口フラスコに前記ヒドラジド化合物3g、前記酸クロリド化合物1.62g、ピリジン0.96gおよびテトラヒドロフラン100mlを入れた。この四ッ口フラスコ内の溶液を、シリコンオイルバスで50℃に加熱し、17時間かけて反応させた。反応終了後、溶液中の固形分を分取して、水およびメタノールで洗浄した。洗浄後の固形分を乾固して青色発光化合物中間体3.8g

を得た。

【0119】

<青色発光化合物の合成>

300ml ナスフラスコに、前記青色発光化合物中間体 3.8 g、塩化ホスホリル 30ml を入れた。このナスフラスコ内の溶液を、シリコンオイルバスで 110℃ に加熱し、14.5 時間かけて反応させた。反応終了後、沈澱物を分取してクロロホルムで洗浄した。次に、沈澱物をトルエン 300ml に再溶解させ、ろ過して得られた濾液を濃縮し、乾固して、融点が 330℃ である淡黄色の結晶 0.54 g を得た。

【0120】

前記結晶の NMR スペクトルチャートを図 14 に、IR スペクトルチャートを図 15 に示す。これらより、本実施例で得られた前記結晶は、前記式 (18) で表される構造を有する青色発光化合物であると同定した。

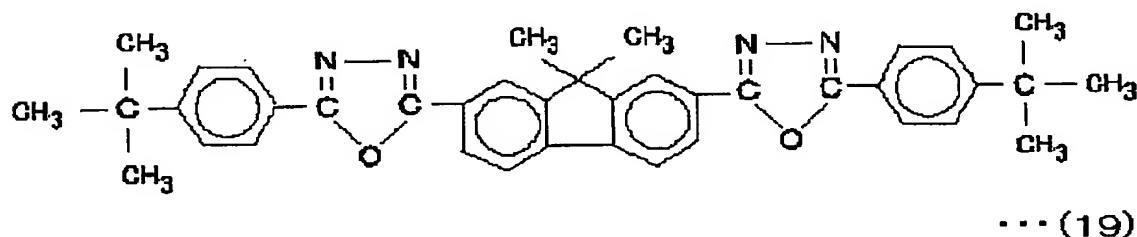
【0121】

また、本実施例で得られた青色発光化合物の蛍光スペクトル (F-45000 形分光蛍光光度計、励起波長 365 nm、溶媒 DMAC、濃度 0.25 重量%) を測定したところ、最大発光波長が 414.0 nm であった。蛍光スペクトルチャートを図 16 に示す。

【0122】

(実施例 5)

式 (19) で表される青色発光化合物の合成。



【0123】

<ヒドラジド化合物の合成>

300ml 四ッ口フラスコに、4-tert-ブチルベンジルクロライド 17 g、無

水ヒドラジン 27.7 g、ピリジン 10.3 g およびテトラヒドロフラン 50 ml を入れた。この四ッ口フラスコ内の溶液を、シリコンオイルバスで 70℃ で 5 時間加熱し、反応させた。反応終了後、エバポレータを用いて溶媒を溜去した。得られた固体を、シリカゲルを充填したカラムに装填し、クロロホルムを展開液として精製し、ヒドラジド化合物 10.75 g を得た。

【0124】

<酸クロリド化合物の合成>

実施例 1 と同様にして酸クロリド化合物 2 g を得た。

【0125】

<青色発光化合物中間体の合成>

500 ml 三ッ口フラスコに前記ヒドラジド化合物 2.65 g、前記酸クロリド化合物 2 g、ピリジン 1.2 g およびテトラヒドロフラン 50 ml を入れた。この三ッ口フラスコ内の溶液を、シリコンオイルバスで 50℃ に加熱し、18 時間かけて反応させた。反応終了後、溶液中の固形分を分取して、水およびメタノールで洗浄した。洗浄後の固形分を乾固して青色発光化合物中間体 3.5 g を得た。

【0126】

<青色発光化合物の合成>

500 ml 四ッ口フラスコに、前記青色発光化合物中間体 3.4 g、塩化ホスホリル 65 ml およびジオキサン 100 ml を入れた。このフ四ッ口フラスコ内の溶液を、シリコンオイルバスで 110℃ に加熱し、9 時間かけて反応させた。反応終了後、沈殿物を分取して、沈殿物をトルエン 40 ml に再溶解させ、ろ過して得られた濾液を濃縮し、乾固して、淡黄色の結晶を得た。

【0127】

前記結晶の NMR スペクトルチャートを図 17 に、IR スペクトルチャートを図 18 に示す。これらより、本実施例で得られた前記結晶は、前記式 (19) で表される構造を有する青色発光化合物であると同定した。

【0128】

また、本実施例で得られた青色発光化合物の蛍光スペクトル (F-45000

形分光蛍光光度計、励起波長 365 nm、溶媒 DMAC、濃度 0.25 重量%) を測定したところ、最大発光波長が 401.2 nm であった。蛍光スペクトルチャートを図 19 に示す。

【0129】

【発明の効果】

本発明により、高い発光輝度を確保でき、長時間にわたる発光を実現することができる青色発光化合物、その製造方法およびそれを利用した発光素子を提供することができる。

【図面の簡単な説明】

【図 1】

図 1 は、この発明に係る一例としての発光素子を示す説明図である。

【図 2】

図 2 は、この発明に係る他の例としての発光素子を示す説明図である。

【図 3】

図 3 は、この発明に係るその他の例としての発光素子を示す説明図である。

【図 4】

図 4 は、この発明に係る更に他の例としての発光素子を示す説明図である。

【図 5】

図 5 は、この発明の実施例 1 で得られた青色発光化合物の NMR スペクトルチャートである。

【図 6】

図 6 は、この発明の実施例 1 で得られた青色発光化合物の IR スペクトルチャートである。

【図 7】

図 7 は、この発明の実施例 1 で得られた青色発光化合物の蛍光スペクトルチャートである。

【図 8】

図 8 は、この発明の実施例 2 で得られた青色発光化合物の NMR スペクトルチャートである。

【図 9】

図 9 は、この発明の実施例 2 で得られた青色発光化合物の I R スペクトルチャートである。

【図 10】

図 10 は、この発明の実施例 2 で得られた青色発光化合物の蛍光スペクトルチャートである。

【図 11】

図 11 は、この発明の実施例 3 で得られた青色発光化合物の NMR スペクトルチャートである。

【図 12】

図 12 は、この発明の実施例 3 で得られた青色発光化合物の I R スペクトルチャートである。

【図 13】

図 13 は、この発明の実施例 3 で得られた青色発光化合物の蛍光スペクトルチャートである。

【図 14】

図 14 は、この発明の実施例 4 で得られた青色発光化合物の NMR スペクトルチャートである。

【図 15】

図 15 は、この発明の実施例 4 で得られた青色発光化合物の I R スペクトルチャートである。

【図 16】


図 16 は、この発明の実施例 4 で得られた青色発光化合物の蛍光スペクトルチャートである。

【図 17】

図 17 は、この発明の実施例 5 で得られた青色発光化合物の NMR スペクトルチャートである。

【図 18】

図 18 は、この発明の実施例 5 で得られた青色発光化合物の I R スペクトルチャートである。



ャートである。

【図 19】

図 19 は、この発明の実施例 5 で得られた青色発光化合物の蛍光スペクトルチャートである。

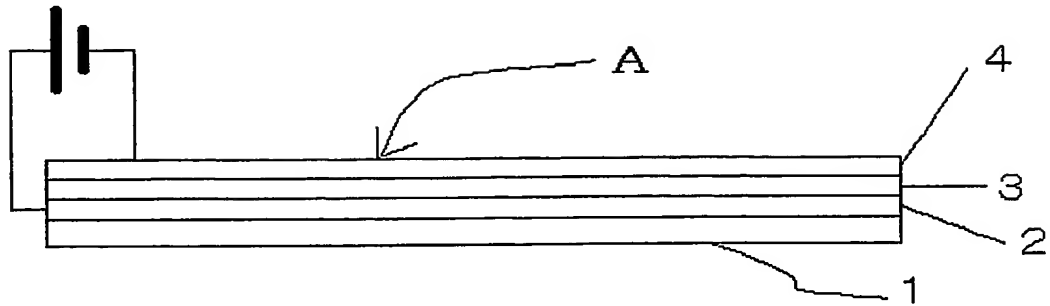
【符号の説明】

A, B, C . . . 青色発光素子、1 . . . 基板、2 . . . 透明電極、3 . . . 発光層、4 . . . 電極層。

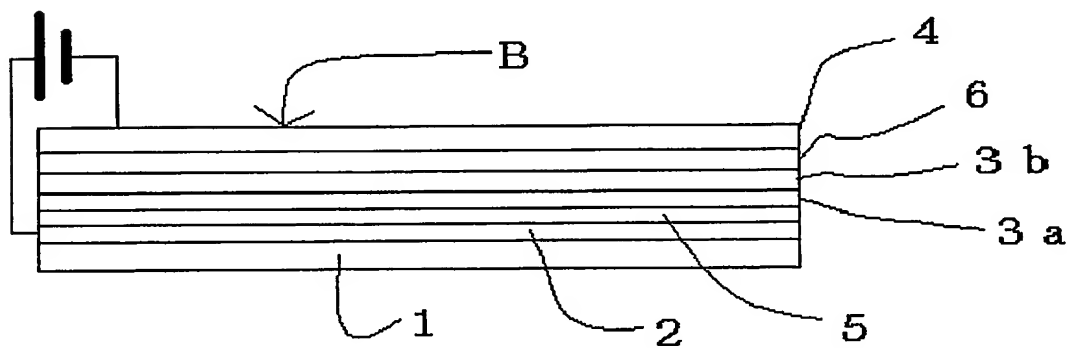
【書類名】

図面

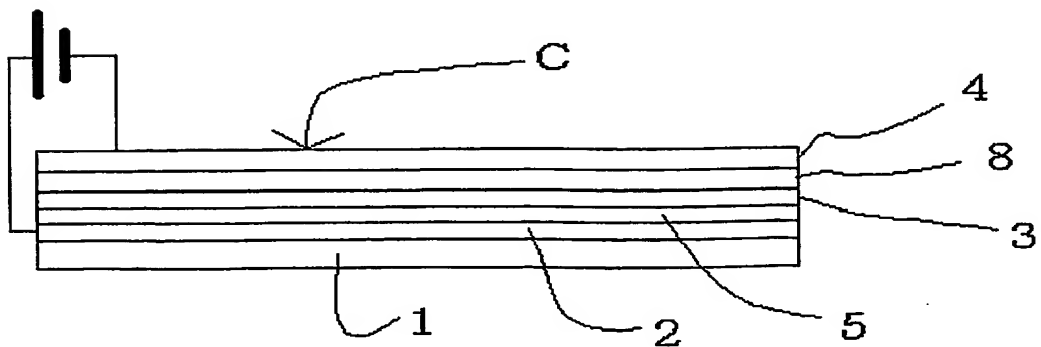
【図 1】



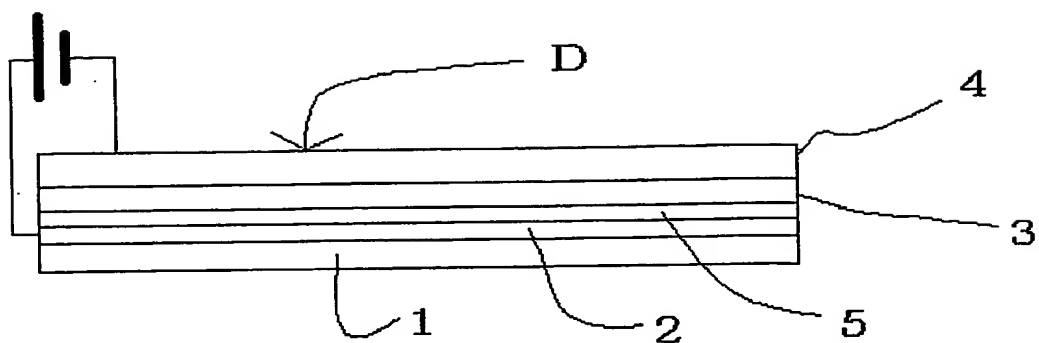
【図 2】



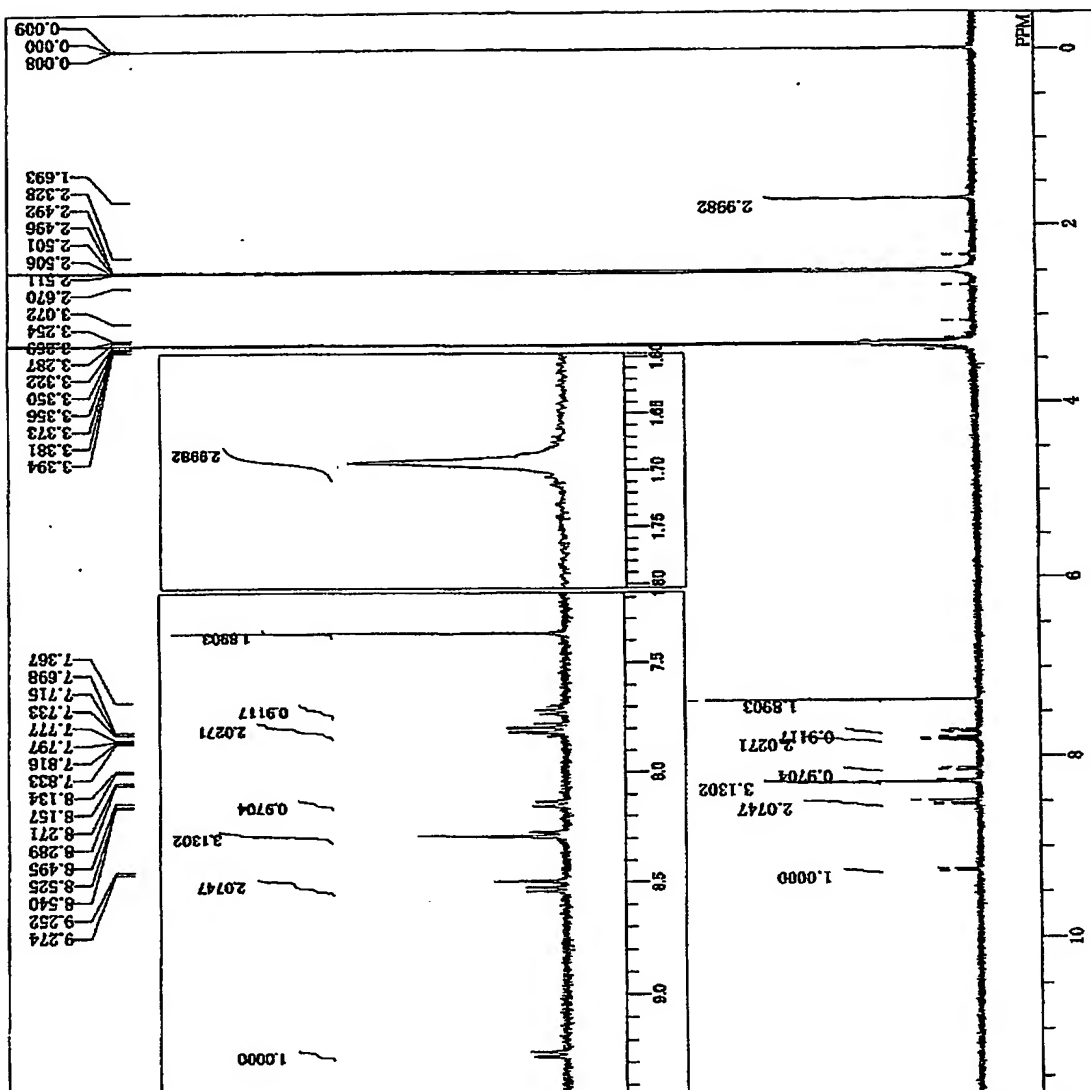
【図 3】



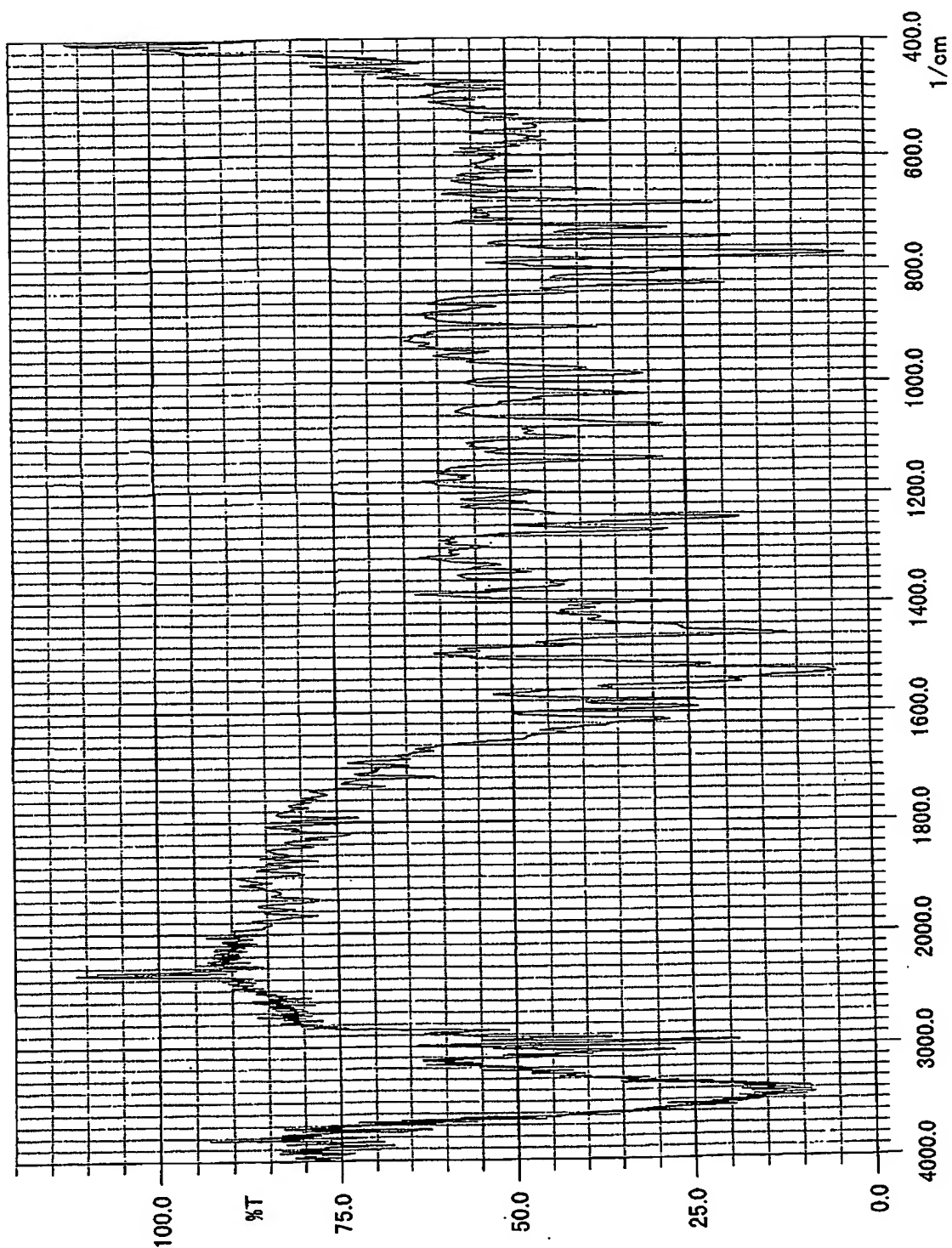
【図 4】



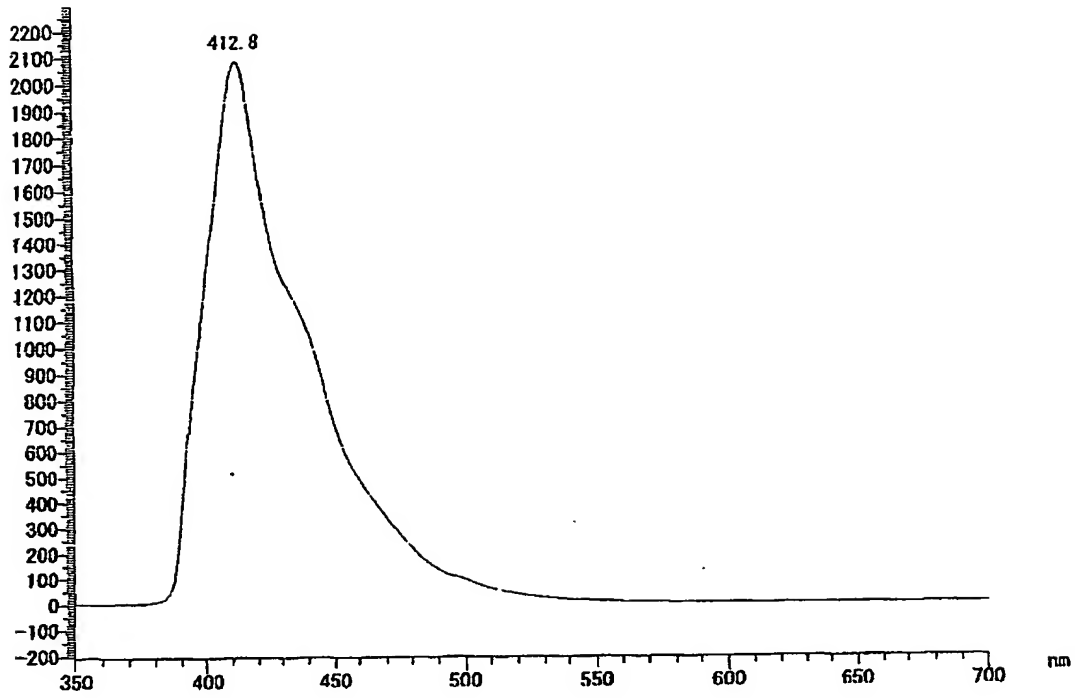
【図 5】



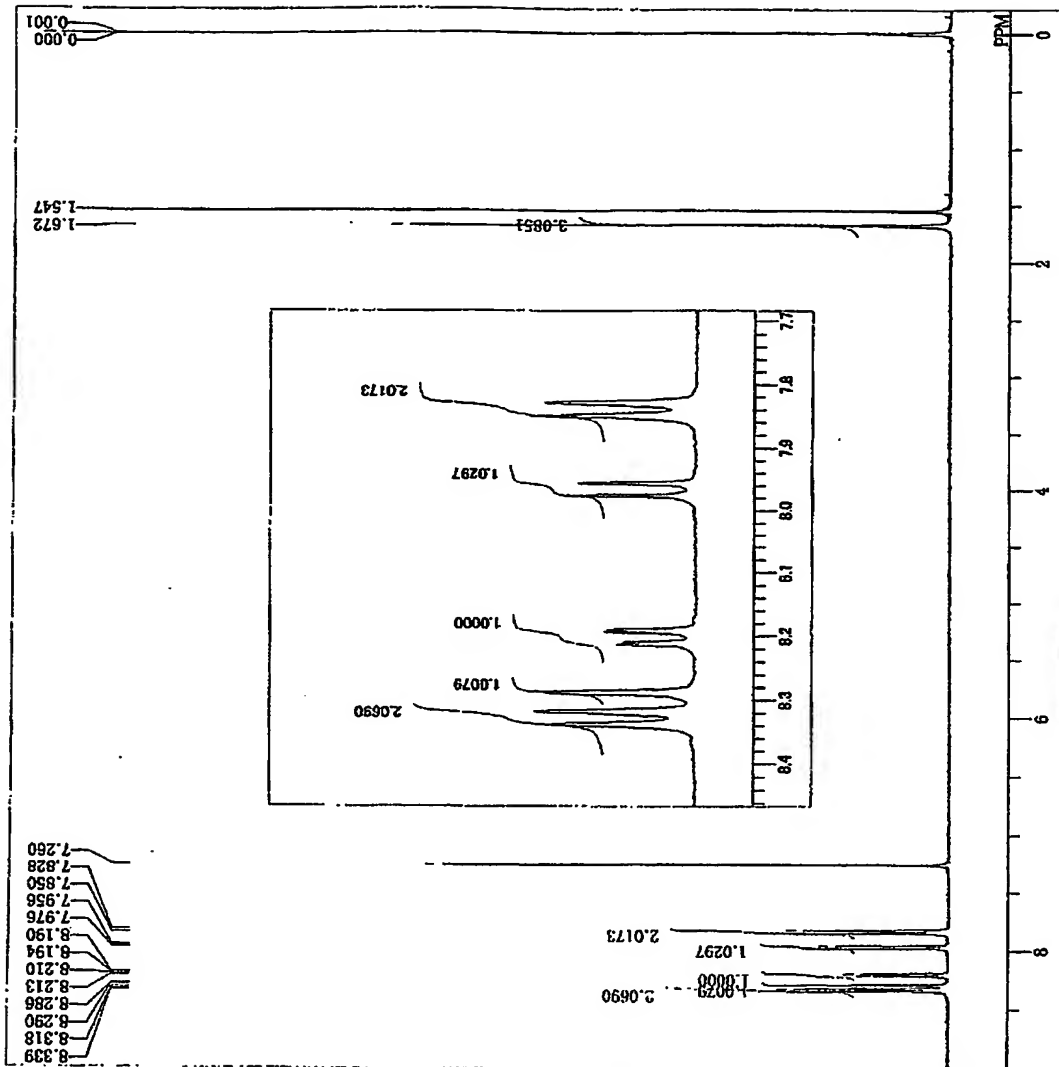
【図 6】



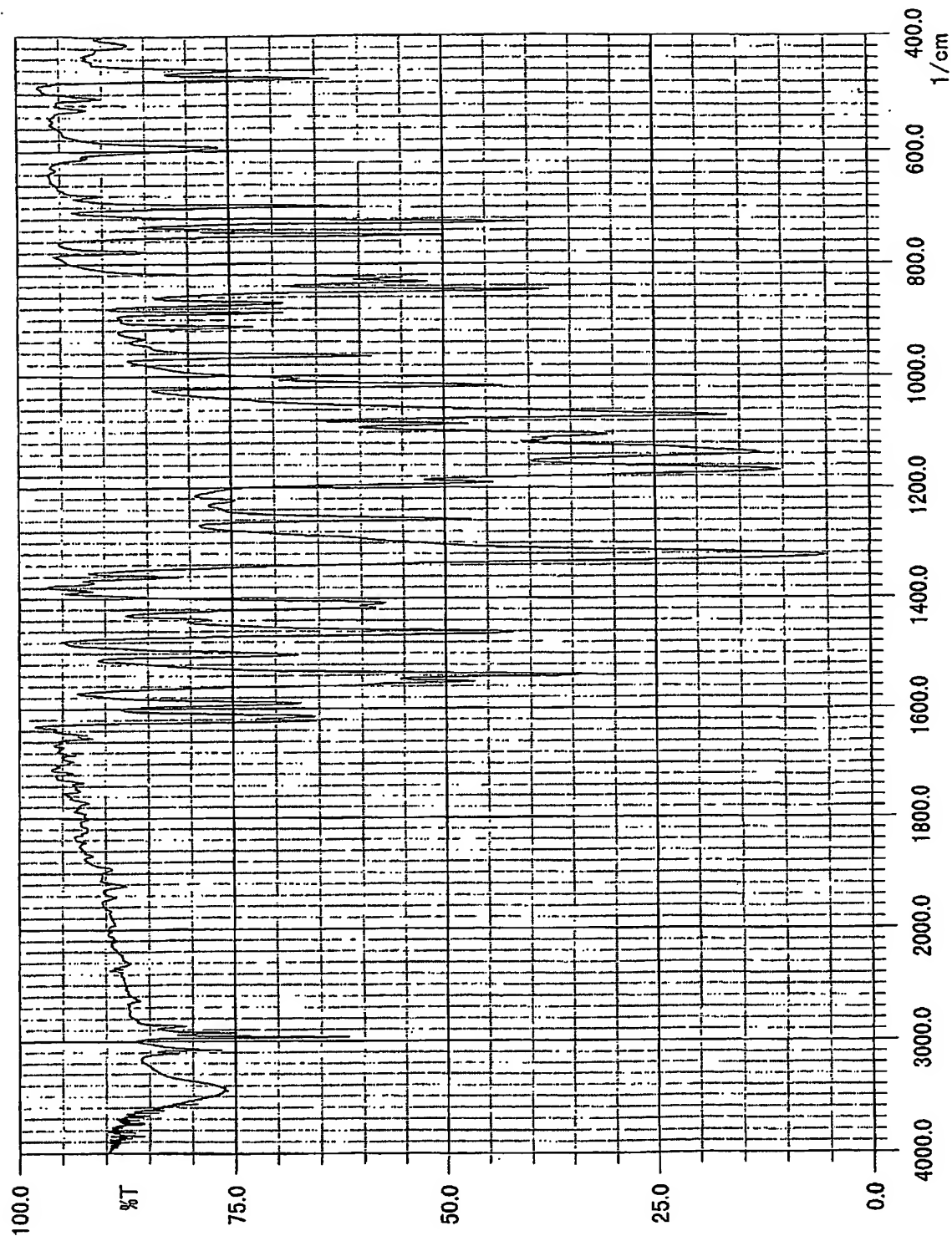
【図 7】



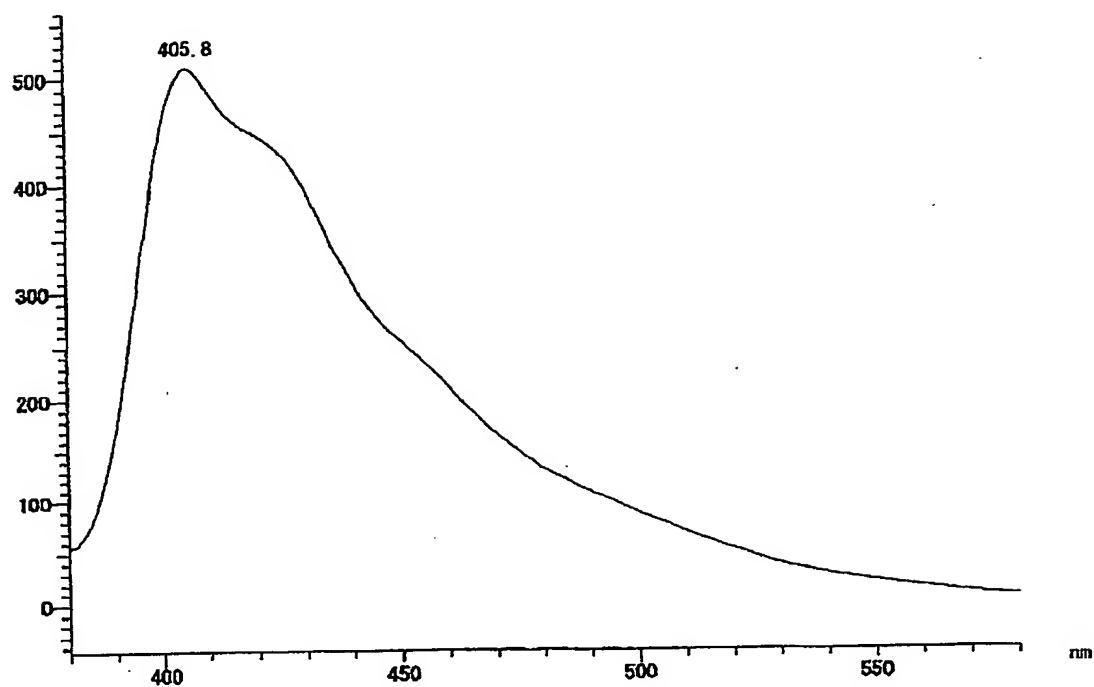
【図 8】



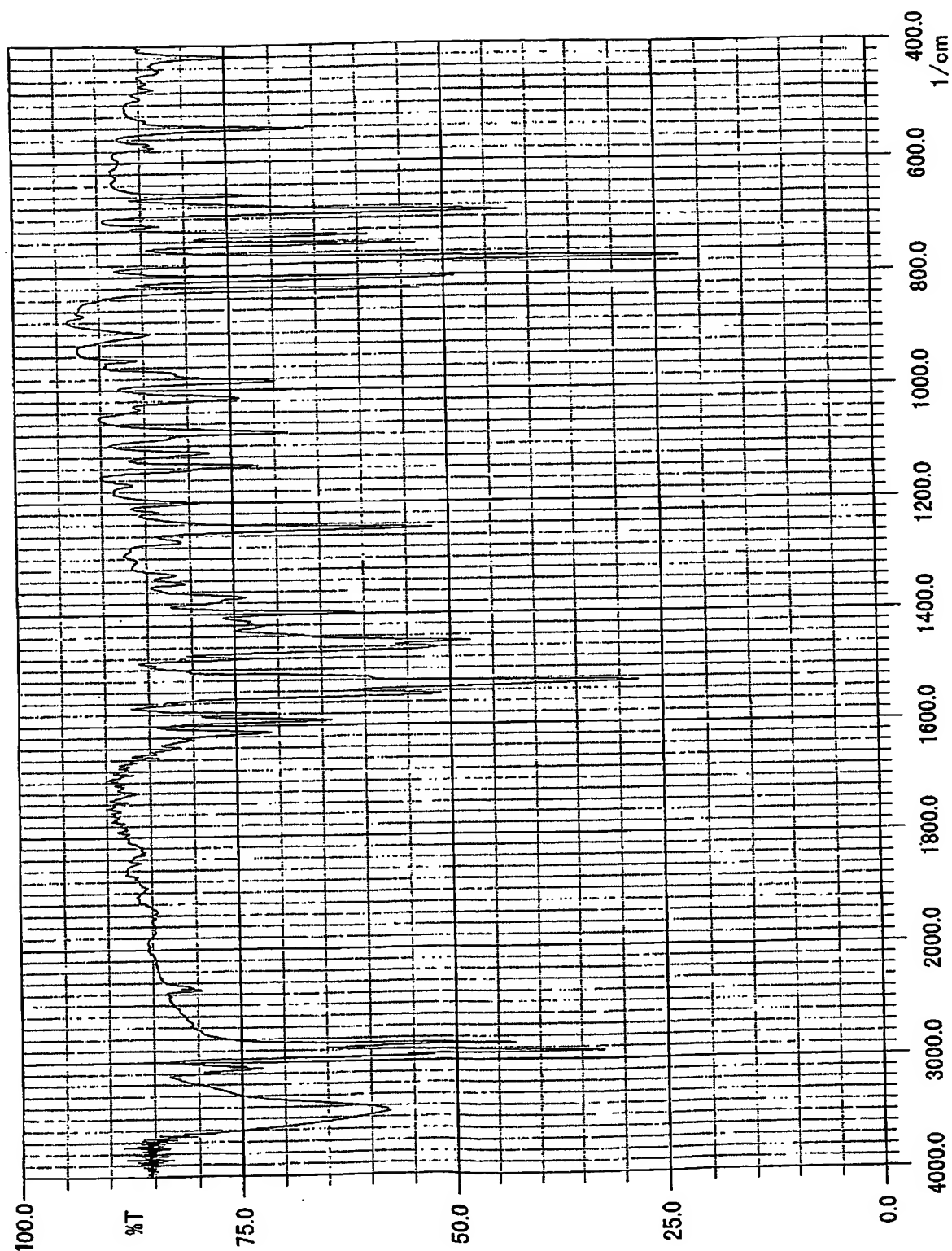
【図 9】



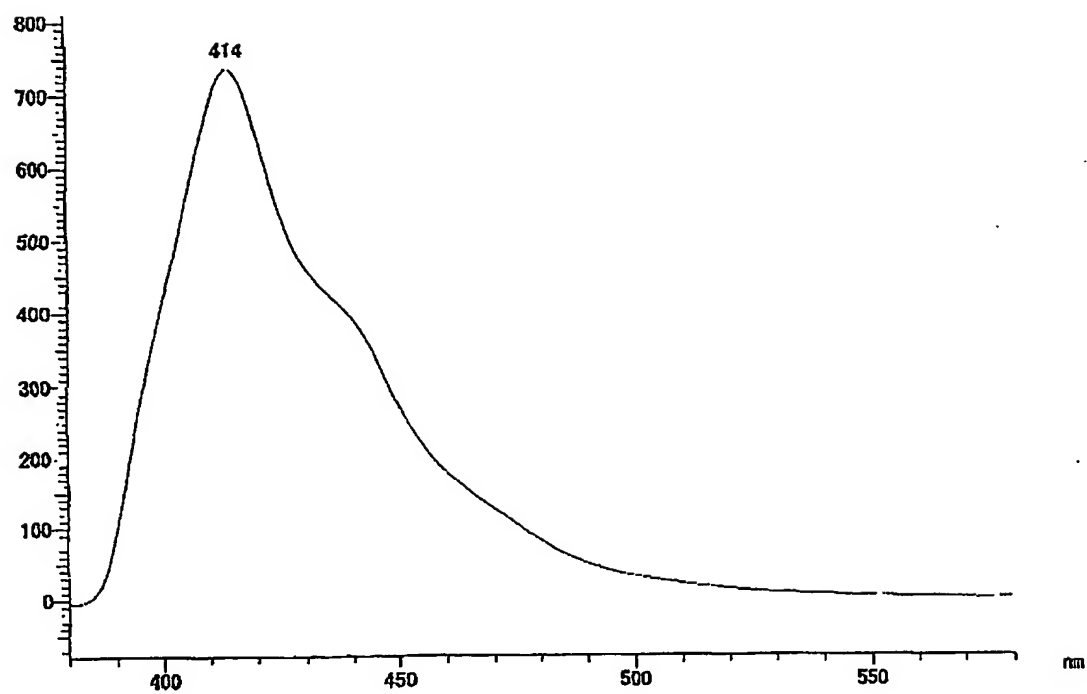
【図 10】



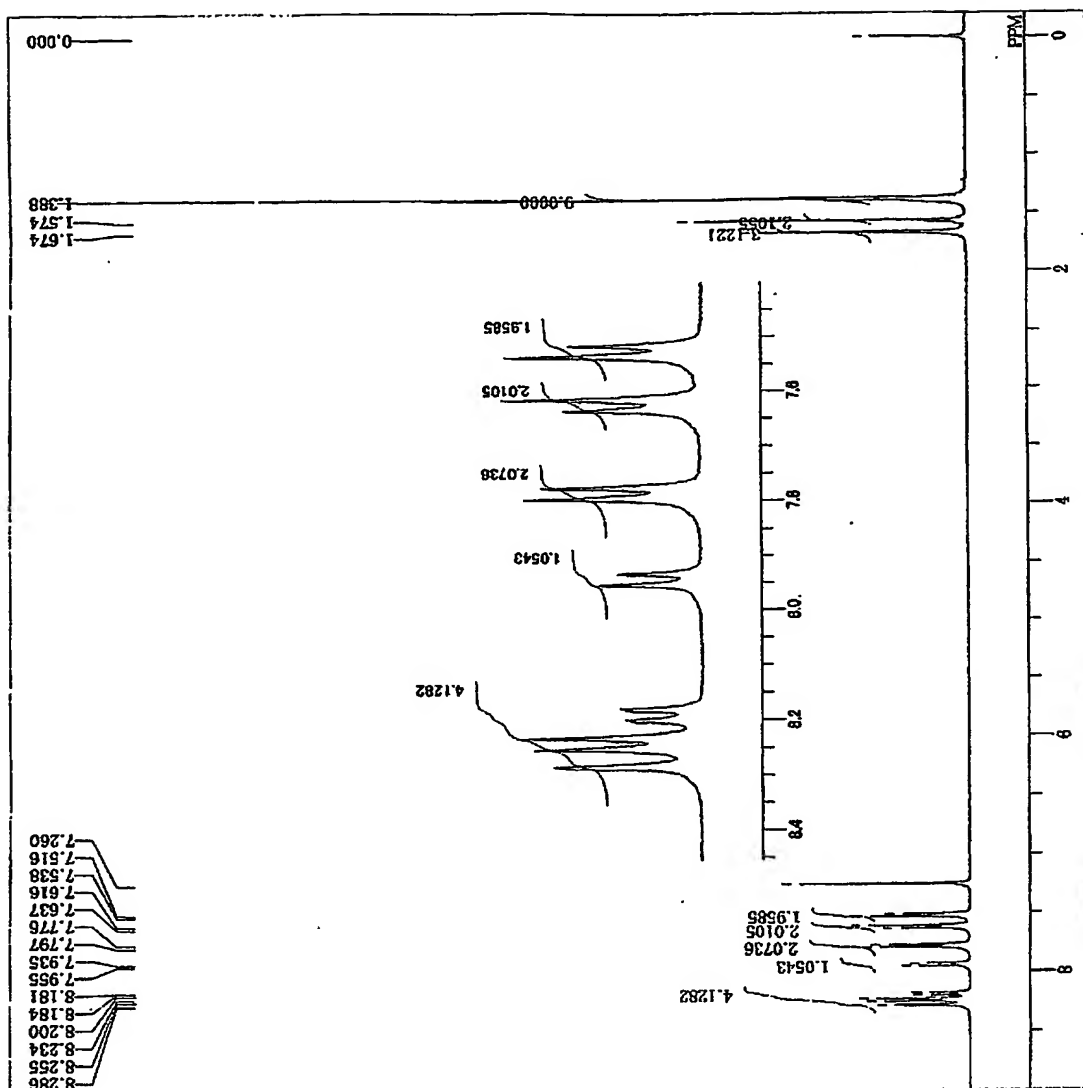
【図 12】



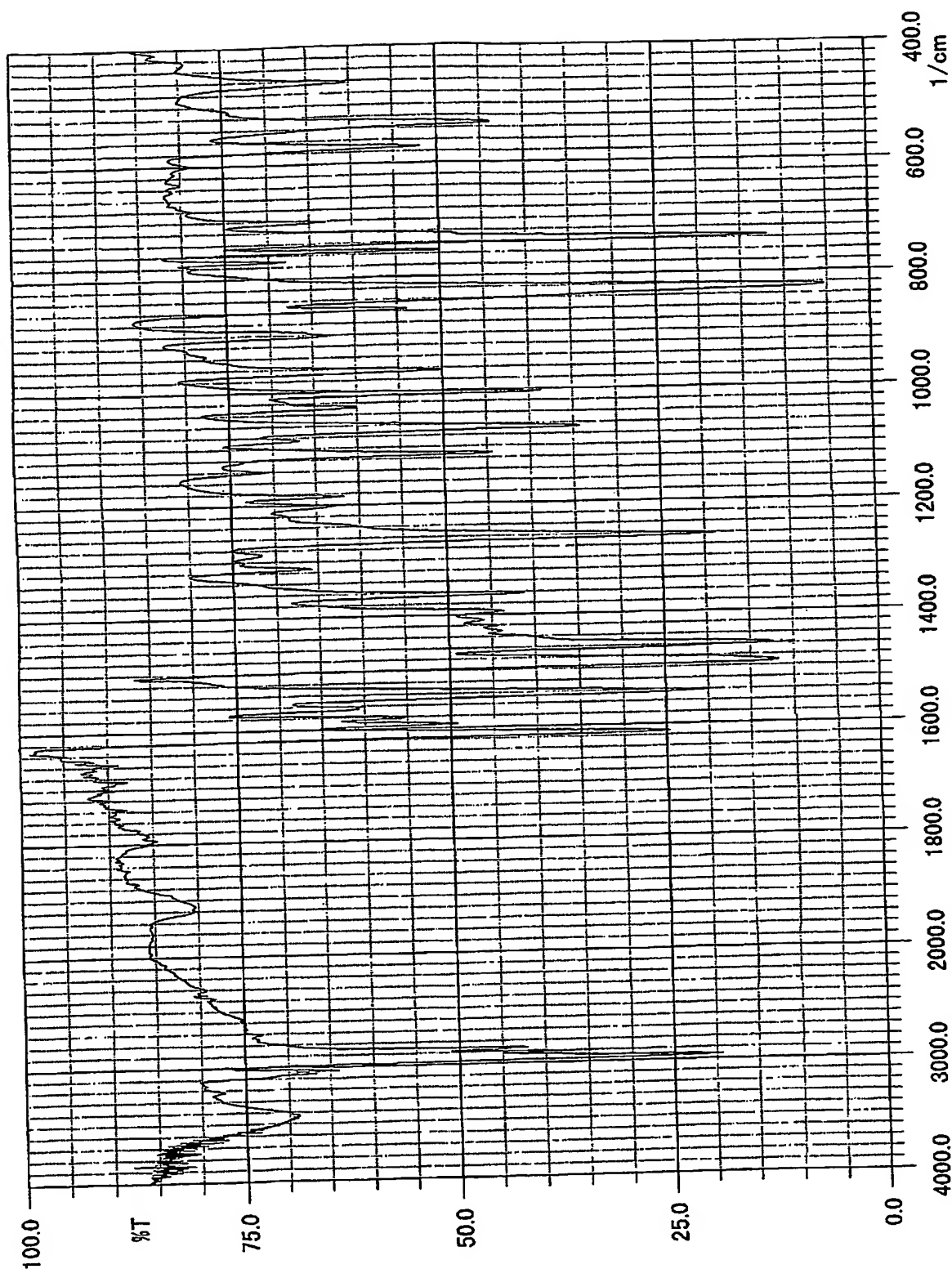
【図 13】



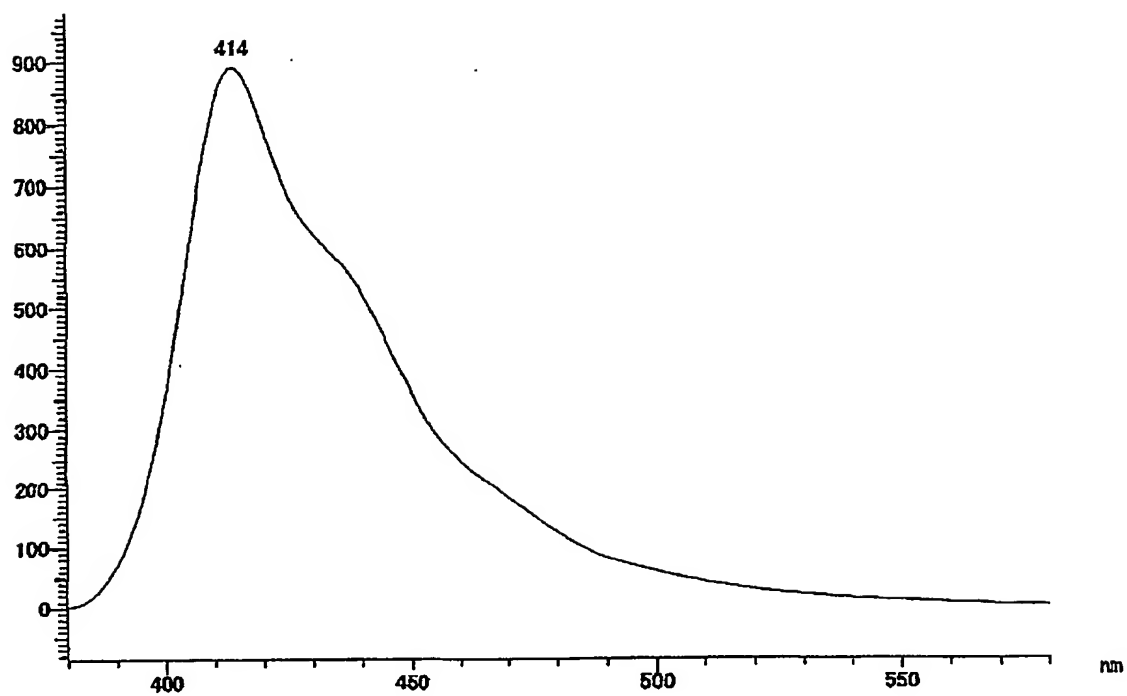
【図 14】



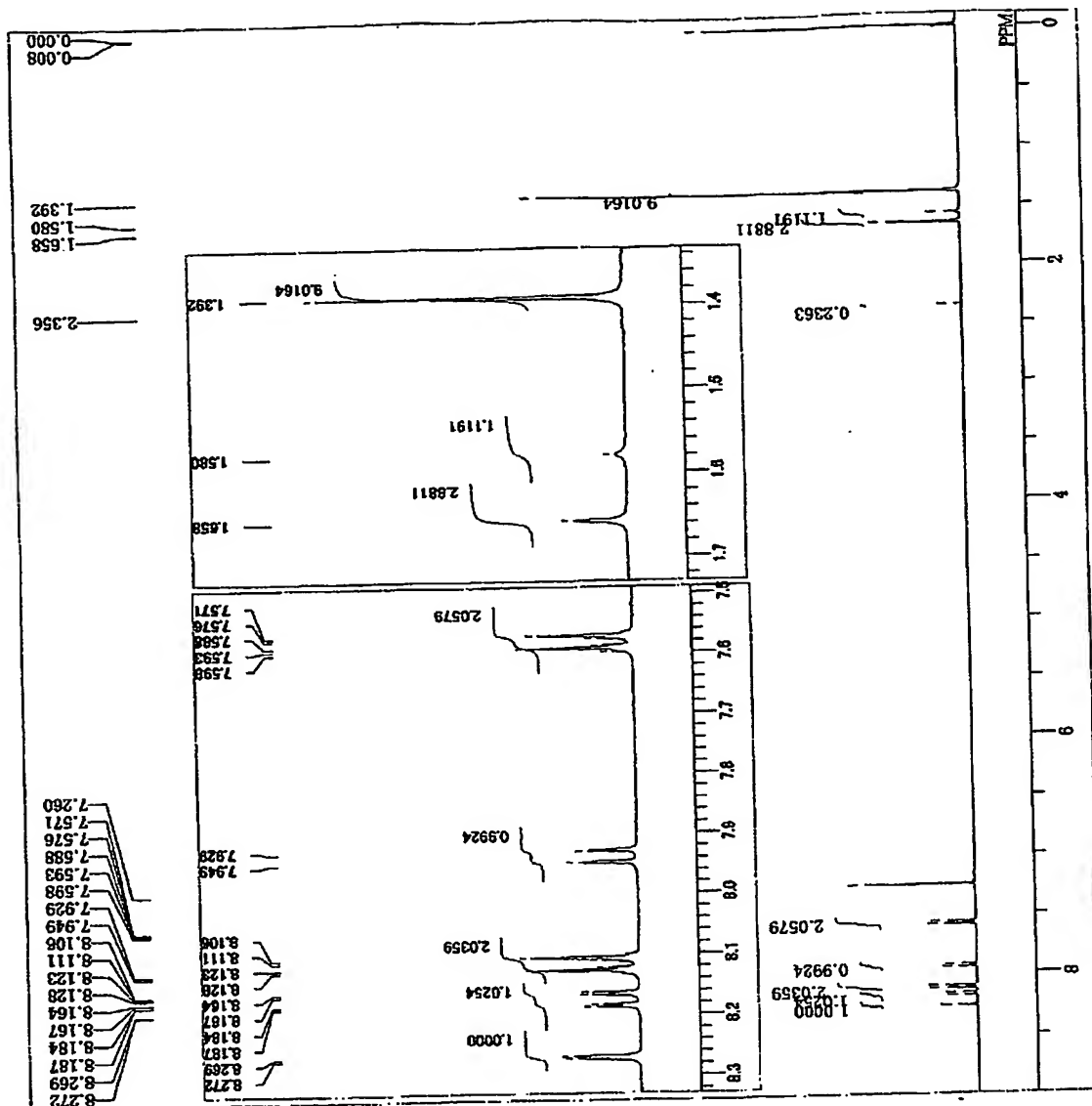
【図 15】



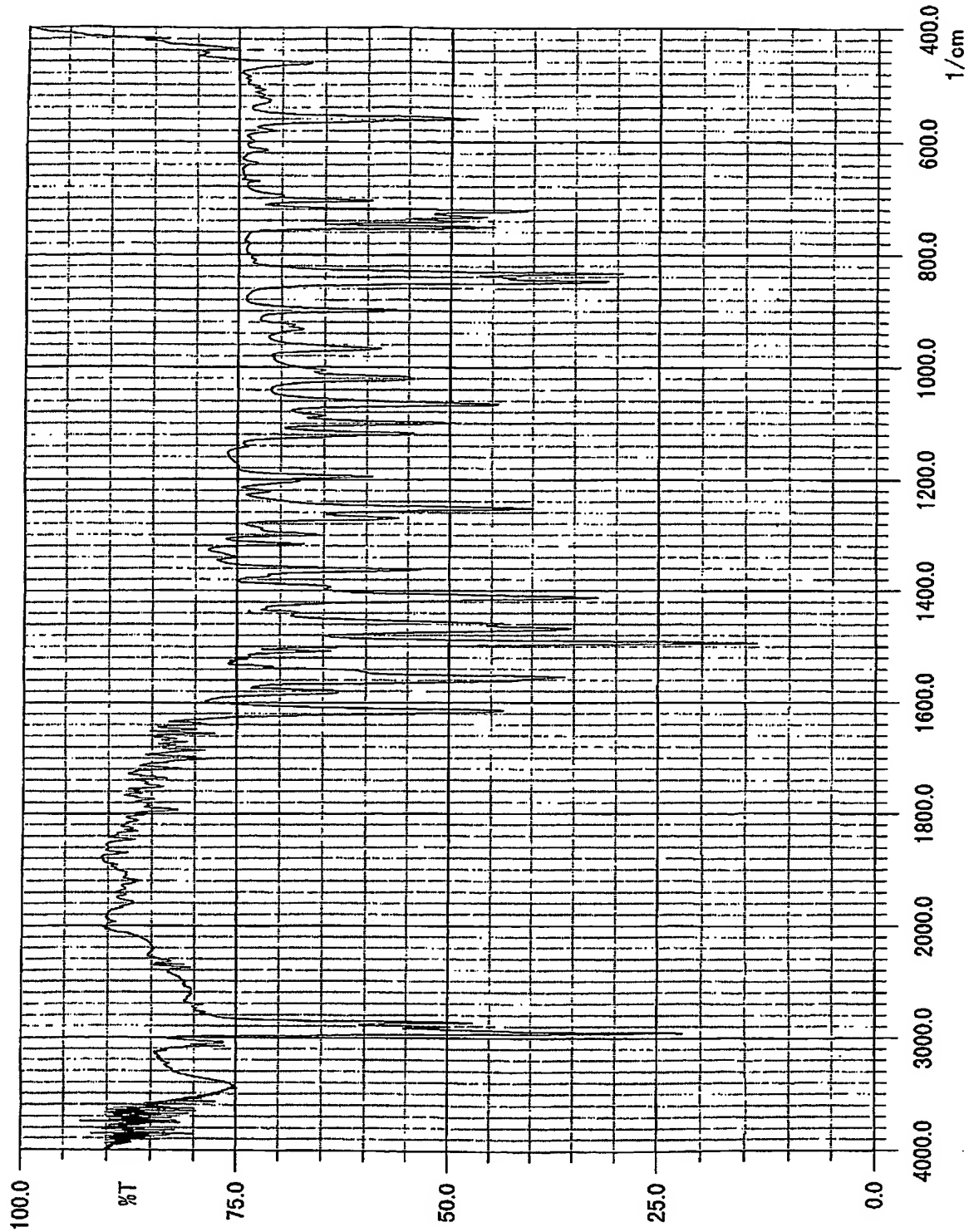
【図 16】



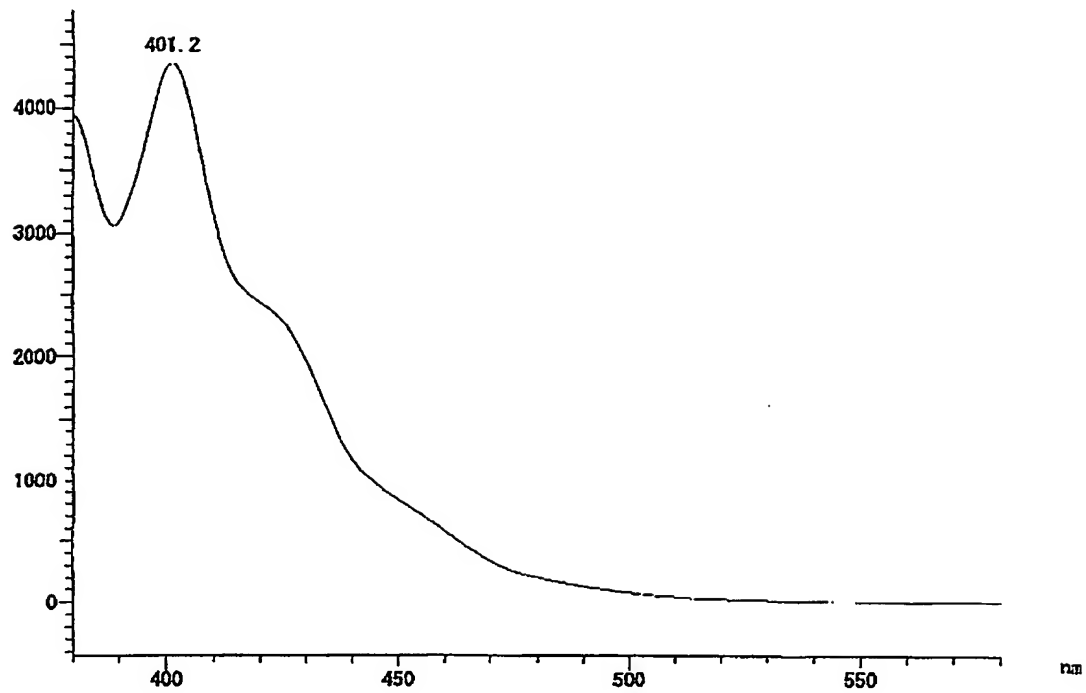
【図 17】



【図 18】



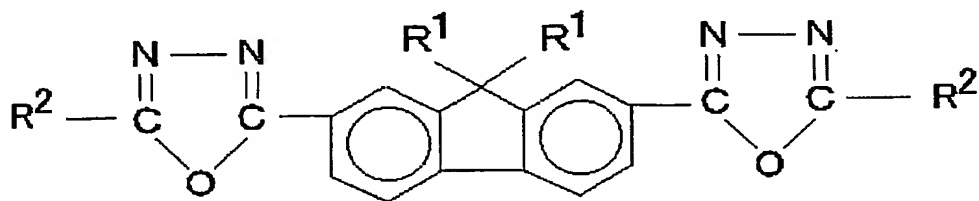
【図 19】



【書類名】 要約書

【要約】

本発明は、電氣的印加エネルギーを加えると高輝度でかつ発光時間の長い青色光を発することができる青色発光化合物、その製造方法及びそれを利用した発光素子を提供することを目的とし、以下の式で表されることを特徴とする。



【選択図】 図 1

認定・付加情報

特許出願の番号	特願 2 0 0 3 - 0 7 2 7 7 3
受付番号	5 0 3 0 0 4 3 5 7 7 0
書類名	特許願
担当官	第六担当上席 0 0 9 5
作成日	平成 1 5 年 3 月 1 8 日

< 認定情報・付加情報 >

【提出日】	平成15年 3月17日
-------	-------------

次頁無

特願 2 0 0 3 - 0 7 2 7 7 3

出 願 人 履 歴 情 報

識別番号

[0 0 0 1 0 8 5 4 6]

1. 変更年月日

1 9 9 0 年 8 月 1 6 日

[変更理由]

新規登録

住 所

東京都港区高輪 2 丁目 2 1 番 4 4 号

氏 名

タイホー工業株式会社